



(11) Veröffentlichungsnummer: 0 646 580 A2

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 94810517.6

(22) Anmeldetag: 07.09.94

(51) Int. Cl.⁶: **C07D 303/28,** C07D 303/40,

C07C 271/18, C07C 271/38, G03C 9/08, G03F 7/028

30 Priorität : 16.09.93 CH 2786/93

08.03.94 CH 684/94

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung : 05.04.95 Patentblatt 95/14

84 Benannte Vertragsstaaten :
AT BE CH DE ES FR GB IT LI NL SE

71) Anmelder: CIBA-GEIGY AG
Klybeckstrasse 141
CH-4002 Basel (CH)

72) Erfinder: Steinmann, Bettina, Dr. Les Russilles

CH-1724 Praroman (CH)

Erfinder: Schulthess, Adrian, Dr.

Uff em Bärg 22

D-1734 Tentlingen (CH) Erfinder: Hunziker, Max, Dr.

Chasseralstrasse 8

CH-3186 Düdingen (CH)

Vinyletherverbindungen mit zusätzlichen von Vinylethergruppen verschiedenen funktionellen Gruppen und deren Verwendung zur Formulierung härtbarer Zusammensetzungen.

Die Erfindung betrifft Verbindungen mit mindestens einer Vinylethergruppe, die ausserdem mindestens eine weitere funktionelle Gruppe ausgewählt aus Acrylat-, Methacrylat-, Epoxid-, Alkenyl-, Cycloalkenyl- sowie Vinylarylgruppen im Molekül aufweisen, Zusammensetzungen, insbesondere für die Stereolithographie, mit diesen Vinyletherverbindungen und ein Verfahren zur Herstellung dreidimensionaler Gegenstände mit Hilfe der Zusammensetzungen.

1

5

10

15

20

25

30

35

Die Erfindung betrifft neue Vinyletherverbindungen, deren Verwendung und Zusammensetzungen, die diese Verbindungen enthalten, sowie weiterhin die Verwendung dieser Zusammensetzungen zur Erzeugung gehärteter Produkte, insbesondere nach dem stereolithographischen Verfahren.

Es ist seit langem bekannt, Verbindungen mit Kohlenstoffdoppelbindungen als polymerisierbaren Bestandteil härtbarer Zusammensetzungen zu verwenden, unter anderem auch Polyvinyletherverbindungen. In speziellen Fällen kann es hierbei erwünscht sein, die Härtung einer polymerisierbaren Zusammensetzung stufenweise durchzuführen. So sind z. B. in der WO 92/20014 polymerisierbare Zusammensetzungen beschrieben, die neben einer Vinyletherverbindung eine Epoxidverbindung als weiteren polymersierbaren Bestandteil enthalten. Mit Hilfe dieser Zusammensetzungen ist es möglich, stereolithographisch Formkörper besonders hoher Formtreue herzustellen.

Zusammensetzungen, wie die beschriebene, haben jedoch noch Nachteile. So sind sie z. B. nur relativ wenig strahlungsempfindlich. Weiterhin können die mechanischen Eigenschaften, insbesondere der Elastizitätsmodul (E-Modul) und die Reissdehnung von Materialien, die mit Hilfe derartiger Zusammensetzungen erhalten wurden, oftmals nicht befriedigen. Der vorliegenden Erfindung liegt daher die Aufgabe zugrunde, zu weiteren Verbesserungen hinsichtlich der genannten nachteiligen Eigenschaften der in Rede stehenden Zusammensetzungen zu gelangen. Überraschenderweise hat es sich gezeigt, dass bei Verwendung von Vinyletherverbindungen als einer polymerisierbaren Komponente strahlungshärtbare Zusammensetzungen grosser Empfindlichkeit erhalten werden können, die zudem im ausgehärteten Zustand ein homogenes Material hoher Netzwerkdichte und von hohem E-Modul sowie guter Reissfestigkeit ergeben, wenn die Vinyletherverbindungen ausser den Vinylethergruppen von diesen verschiedene funktionelle Gruppen im Molekül enthalten, die zu einer Vernetzungsreaktion fähig sind, wie Acrylat-, Methacrylat-, Epoxid-, Alkenyl-, insbesondere Vinylalkyl-, Cycloalkenyl-sowie Vinylaryl-, insbesondere Styrylgruppen.

Die Erfindung betrifft daher Verbindungen mit mindestens einer Vinylethergruppe, die ausserdem mindestens eine weitere funktionelle Gruppe ausgewählt aus Acrylat-, Methacrylat-, Epoxid-, Alkenyl-, Cycloalkenyl-sowie Vinylarylgruppen im Molekül aufweisen.

Die erfindungsgemässen Vinyletherverbindungen haben vorzugsweise ein Molekulargewicht unter 3000 und sind ebenfalls vorzugsweise bei Raumtemperatur, d. h. bei ca. 10 bis 30 °C, fliessfähig.

Bevorzugte Beispiele der erfindungsgemässen Vinyletherverbindungen sind die Verbindungen der Formel

$$\left[H_2C = CH - O\right]_z A$$

wobei die in dieser und den weiteren Formeln verwendeten Symbole die nachfolgende Bedeutung haben:

A ein z-wertiger Rest ausgewählt aus den Resten der nachfolgenden Formeln (1), (2), (3) und

(4)

$$\begin{array}{c|c}
\hline
 & (C_x H_{2x}) - O \\
 & CH_2 \\
 & CH_2 \\
 & CH_2 - O \\
 & R^2O
\end{array}$$
(1)

(2)
$$\begin{bmatrix} (C_x H_{2x}) - O \\ C^{\alpha} H \\ R^2 O \end{bmatrix}$$

(3)
$$-(C_s H_{2_s}) - O - C - [D] - [C_s H_{2_s}] - [C_s H_{2$$

5

10 (4

(4) $\begin{bmatrix} C_s H_{2s} - O - C - (C_t H_{2t}) \\ - (C_s H_{2s}) - O - C - (C_t H_{2t}) \end{bmatrix}$ $\begin{bmatrix} C_s H_{2s} - O - C \\ C_t H_{2t} \end{bmatrix}$ $\begin{bmatrix} C_s H_{2s} - O - C \\ C_t H_{2t} \end{bmatrix}$ $\begin{bmatrix} C_s H_{2s} - O - C \\ C_t H_{2t} \end{bmatrix}$

[D]

eine Gruppe der Formel

20

25

(5)
$$-(C_xH_{2x})$$
— $CH-CH-(C_uH_{2u})$ — $CH-CH-CH-_v(C_yH_{2y})$ —,

[E]

eine C₁- oder eine C₂-Alkylengruppe;

R⁰

 \mathbb{R}^2

ein Wasserstoffatom oder eine Methylgruppe;

R¹

ein z-wertiger Rest ausgewählt aus aliphatischen, cycloaliphatischen, aromatischen, aliphatisch-aromatischen und aliphatisch-cycloaliphatischen Resten sowie Polyoxyalkylenresten; ein Rest ausgewählt aus den Resten der Formeln

35

30

O O O O
$$/ \ / \ CH_2-CR^0-CH_2 \text{ und } --- C-NH-R^4-NH-C-OR^5$$

R⁴

eine Gruppe ausgewählt aus den Gruppen der Formeln

40

$$CH_2$$
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3

45

und

$$-(C_yH_{2y})-;$$

50 R⁵

eine Gruppe ausgewählt aus den Gruppen der Formeln

55

$$C_{m} = C_{m} + C_{m$$

$$-(C_mH_{2m})-CH=CH_2$$
,

$$O$$
/\
-(C_mH_{2m})-O- CH_2 - CR^0 — CH_2 ,

5

$$-(C_mH_{2m})-CR^0 \longrightarrow CH-(C_iH_{2i+1}),$$

10

15

$$-CH_2$$
 $-CH_2$ $-CH_2$ O'

20

$$- \left\langle \begin{array}{c} O \\ \text{CR}^{0} \\ \text{CH}_{2} \end{array} \right\rangle \text{ und } - \left\langle \begin{array}{c} C \\ \text{CH}_{2} \end{array} \right\rangle;$$

25 R⁶

eine (2·z)-wertige organische Gruppe, die jeweils mit den Kohlenstoffatomen C^{α} und C^{β} jeder der z Gruppen der Formel

30

(6)
$$\begin{bmatrix} C_x H_{2x} - O \\ C^{\alpha} H \\ C^{\beta} H \end{bmatrix}$$

35

in einem Rest der Formel (2) einen cycloaliphatischen Ring mit mindestens 5 Kohlenstoffatomen bildet;

40 R¹⁴ und R¹⁵

jeweils ein Wasserstoffatom oder, falls [E] eine C₂-Alkylengruppe bedeutet, jeweils ein Wasserstoffatom oder zusammen eine Methylengruppe;

i

eine ganze Zahl von 0 bis 20; eine ganze Zahl von 1 bis 20; eine ganze Zahl von 2 bis 10; eine ganze Zahl von 0 bis 10;

45 t

m

S

u

in den einzelnen Einheiten der Formel

50

unabhängig voneinander jeweils eine ganze Zahl von 1 bis 20;

v eine ganze Zahl von 0 bis 4;

55 x sowie

y unabhängig voneinander jeweils eine ganze Zahl von 2 bis 20 und

z die Zahl 1 oder 2.

Die erfindungsgemässen Verbindungen, wo A einen Rest der Formel (1) oder (2) darstellt, weisen bevor-

zugt eine der Formeln

und

(8)
$$\begin{bmatrix} H_{2}C = CH - O - (CH_{2})_{\overline{x}}O \\ C^{\alpha}H \\ R^{2}O \end{bmatrix}_{z}^{C^{\alpha}H}$$

25 auf, worin R¹, R², R⁶, x, z sowie die übrigen Symbole die oben genannte Bedeutung haben.

Die Indices i, m, s, t, u, x und y weisen zweckmässig eine Obergrenze von 8, die Indices i, m, s, t und u besonders zweckmässig von 6 oder 4 auf.

R⁰ stellt bevorzugt ein Wasserstoffatom und R² bevorzugt

O / \ -CH₂-CH—CH₂

dar.

30

35

40

45

50

55

In den erfindungsgemässen Verbindungen, stellt

R¹ vorzugsweise einen z-wertigen Rest dar, ausgewählt aus

- a) aliphatischen Resten mit 2 bis 20 Kohlenstoffatomen,
- b) cycloaliphatischen sowie aromatischen Resten mit jeweils 6 bis 14 Kohlenstoffatomen,
- c) aliphatisch-aromatischen sowie aliphatisch-cycloaliphatischen Resten mit jeweils 7 bis 25 Kohlenstoffatomen und
- d) Polyoxyalkylenresten der Formeln

 R^7 - $[OC_gH_{2g}]_n$ - und - (C_gH_{2g}) - $[OC_gH_{2g}]_{n-1}$ -, worin

R⁷eine Alkylgruppe mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen,

- g eine Zahl von 1 bis 8 entsprechend der durchschnittlichen Anzahl von Kohlenstoffatomen einer Alkyleneinheit des Polyoxyalkylenrestes und
- n eine ganze Zahl von 2 bis 20 bedeuten.

Das Symbol "g" gibt die Anzahl von Kohlenstoffatomen an, die sich durchschnittlich für eine Alkyleneinheit in der entsprechenden Polyoxyalkylengruppe errechnet. Der Index g muss also nicht unbedingt ganzzahlig sein, da die Polyoxyalkylengruppe auch aus Monomeren mit unterschiedlicher Anzahl von Kohlenstoffatomen gebildet sein kann, die zudem in unterschiedlichen Verhältnissen eingesetzt sein können. Beispiele für mögliche Monomere sind Ethylenoxid, Propylenoxid oder Tetrahydrofuran. Bevorzugt hat g den Wert 2 oder 3 oder einen Wert zwischen 2 und 3 auf, stellt also einen aus Ethylenoxid- und/oder Propylenoxideinheiten aufgebauten Polyether dar.

kann unsubstituiert sein oder zusätzlich einen oder mehrere Substituenten aufweisen, die im Falle eines aliphatischen Restes R¹ ausgewählt sind aus C₁-C₄-Alkoxy- und Halogen-Substituenten; und im Falle der andersartigen Reste R¹ausgewählt aus C₁-C₄-Alkyl-, C₁-C₄-Al-

koxy- und Halogen-Substituenten.

R¹ stellt besonders bevorzugt einen Rest dar ausgewählt aus den Resten der Formeln (C_fH_{2f+1})-, -(C_fH_{2f})-,

 R^3 R^3 R^3 CH_3 - $[O-C H-CH_2]_n$ -, - $(C H-CH_2)$ - $[O-C H-CH_2]_{n-1}$ -,

 $- \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \\ \dot{R}^3 \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \\ \dot{R}^3 \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \\ \dot{R}^3 \end{array} \right\rangle$

und Phenyl; wobei

R und R³ unabhängig voneinander jeweils ein Wasserstoffatom oder Methyl und

f eine ganze Zahl von 2 bis 20 bedeuten.

n hat wiederum die oben schon genannte Bedeutung einer ganzen Zahl von 2 bis 20, bevorzugt von 2 bis 10.

Ganz besonders bevorzugt werden schliesslich die Verbindungen der Formel (7), bei denen für einen Rest ausgewählt aus den Resten der Formeln -(C_fH_{2f})-,

$$R^{3}$$
 R^{3} . R^{3} . R^{3} . R^{3} . R^{3} . R^{2} . R^{2}

und Phenyl;

5

10

15

20

25

30

35

40

50

R⁴ für eine Gruppe ausgewählt aus den Gruppen der Formeln

$$CH_3$$
 H_3C
 CH_3
 CH_3

und - (C_yH_{2y}) -, z. B. - $(CH_2)_6$ -;

R⁵ für eine Gruppe ausgewählt aus den Gruppen der Formeln

O
$$O CH_3$$

II $O CH_3$
 $O CH_3$

 $-(C_mH_{2m})-CH=CH_2$

$$-CH_2$$
 und \longrightarrow

stehen sowie

R und

5

10

20

R³ beide entweder ein Wasserstoffatom oder Methyl; und

k eine ganze Zahl von 2 bis 10 bedeuten, für den Index

m eine Obergrenze von 10 und für die übrigen Symbole das oben schon Gesagte gilt.

Beispiele solcher Verbindungen sind die, bei denen

R¹ einen Rest ausgewählt aus einem Alkylenrest mit 2 bis 4 Kohlenstoffatomen, einem Phenylrest und einem Rest der Formel

$$- \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{C} \\ R^{3} \end{array} \right\rangle$$

15 R⁴ eine Gruppe der Formel

25 und

R⁵ eine Gruppe ausgewählt aus den Gruppen der Formeln

O
$$CH_3$$

II $-(C_2H_4)-O-C-CH=CH_2$, $-(C_2H_4)-O-C-C=CH_2$,

-CH₃-CH=CH₂ und

35

40

45

50

55

30

darstellen.

Die Vinyletherverbindungen, bei denen A einen Rest der Formel (1) darstellt, beispielsweise also die Verbindungen der Formel (7), können z. B. in der Weise hergestellt werden, dass man zunächst den Glycidylether

mit einem Hydroxyalkylvinylether der Formel H₂C=CH-O-(C_xH_{2x})-OH zu einer Verbindung der Formel

$$\begin{bmatrix} H_2C = CH - O - (C_x H_{2x}) - O \cdot CH_2 - CH - CH_2 \cdot O \end{bmatrix}_z R^1$$

umsetzt und entweder die Hydroxylgruppe in eine Glycidylethergruppe überführt oder mit dem Diisocyanat der Formel OCN-R⁴-NCO und der Hydroxylverbindung R⁵OH beziehungsweise einem Addukt dieser beiden Re-

aktanten weiterreagieren lässt.

Die Verbindungen, bei denen A einen Rest der Formel (2) darstellt, z. B. die Verbindungen der Formel (8), weisen zumindest einen Cycloalkylrest auf, der von den beiden Kohlenstoffatomen C^αund C^β eines Strukturelementes der Formel

5

10

(9)
$$H_{2}C = CH \cdot O \left\{ \begin{array}{c} (C_{x}H_{2x}) - O \\ C^{\alpha}H \\ R^{2}O \end{array} \right\}$$

15

20

und dem Rest R⁶ insgesamt oder von den beiden Kohlenstoffatomen C^α und C^β eines Strukturelementes der Formel (9) und Teilen des Restes R⁶ gebildet wird. Unter dem Begriff "Cycloalkylgruppe" werden hierbei insbesondere auch Polycycloalkylreste, z. B. Bicycloalkylreste, verstanden. Ebenso sollen von dem Begriff Cycloalkylgruppen umfasst sein, die aus zwei spiroverknüpften Ringen bestehen. Bevorzugt stellen

- R⁶ eine organische Gruppe mit 3 bis 50, insbesondere mit 3 bis 30 und besonders bevorzugt mit 3 bis 20 Kohlenstoffatomen und
 - R² ein Rest ausgewählt aus den Resten der Formeln

25

O O O O O O
$$II$$
 -CH₂-CH—CH₂ und — C - NH— R^4 — NH— C — OR^5

dar, wobei

30 R4

für eine Gruppe ausgewählt aus den Gruppen der Formeln

35

$$CH_3$$
 H_3C
 CH_3
 CH_3
 CH_3

und - (C_yH_{2y}) -, z. B. - $(CH_2)_6$ -, und

R⁵ für eine Gruppe ausgewählt aus den Gruppen der Formeln

O CH_3 II - (C_kH_{2k}) -O-C-CH= CH_2 , $-(C_kH_{2k})$ -O-C-C = CH_2

 $-(C_mH_{2m})-CH=CH_2$,

50

40

45

- 55 k für eine ganze von 2 bis 10 und
 - m für eine ganze Zahl von 1 bis 10 stehen.

Die erfindungsgemässen Verbindungen, bei denen A eine Gruppe der Formel 2 darstellt, umfassen beispielsweise Verbindungen, bei denen R⁶ zusammen mit den Kohlenstoffatomen C^α und C^β der Gruppe der Formel (9) einen Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen, insbesondere einen Cyclopentyl- oder Cyclohexylrest, bildet und z den Wert 1 hat.

Weiterhin umfassen die erfindungsgemässen Verbindungen, bei denen A eine Gruppe der Formel 2 darstellt, Verbindungen eines Strukturtyps, bei dem

- R⁶ eine Gruppe der Formel R⁸-[G]-R⁹ darstellt, worin
- R8 zusammen mit den Kohlenstoffatomen C^α und C^β einer Gruppe der oben schon genannten Formel (9) einen Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen, insbesondere einen Cyclopentyl- oder Cyclohexylring bildet, an den gegebenenfalls ein weiterer Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen annelliert ist;
- R⁹ entweder ebenfalls mit den Kohlenstoffatomen C^α und C^β einer weiteren Gruppe der Formel (9) einen Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen insbesondere einen Cyclopentyl- oder Cyclohexylring bildet, an den gegebenenfalls ein weiterer Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen annelliert ist, oder selbst ein Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen, insbesondere ein Cyclopentyl- oder Cyclohexylring ist, an den gegebenenfalls ein weiterer Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen annelliert ist.
- [G] bedeutet in obiger Formel ein Strukturelement ausgewählt aus einer Einfachbindung und den Gruppen der Formel -O-, -CH₂-, -C(CH₃)₂-,

O O
$$II$$
 II $-CH_2$ -O- C - (C_hH_{2h}) - C -O- CH_2 -

und -O- (C_hH_{2h}) -O- und

eine ganze Zahl von 1 bis 6, insbesondere von 2 bis 4.
Spezielle Beispiele der zuletzt genannten Verbindungen sind die Verbindungen mit der Formel

$$R^{10}$$
 R^{11}
 R^{12}
 R^{12}

40 oder

5

10

15

20

30

35

45

50

55

$$R_{10}$$
 $C_{H_2-O-C-(CH_2)_{h^-}C-O-CH_2-}$ R_{11} R_{12}

worin einer der Reste R¹⁰ oder R¹³ eine Gruppe der Formel H₂C=CH-O-(CH₂)_x-O- und der andere eine Gruppe der Formel R²O- und ebenso einer der Reste R¹¹ oder R¹² eine Gruppe der Formel H₂C=CH-O-(CH₂)_x-O- und der andere eine Gruppe der Formel R²O- darstellen, wobei x und h unabhängig voneinander jeweils eine ganze Zahl von 2 bis 4 bedeuten.

Die Vinyletherverbindungen, bei denen A eine Gruppe der Formel (2) darstellt, können beispielsweise analog zu dem oben beschriebenen Verfahren zur Herstellung von Vinyletherverbindungen der Formel (1) aus cycloaliphatischen Epoxidverbindungen der allgemeinen Strukturformel

$$\begin{bmatrix}
C^{\alpha}H \\
C^{\beta}H
\end{bmatrix}_{z}$$

10

15

5

hergestellt werden, worin R⁶ einer organischen Gruppe in der oben schon definierten Bedeutung entspricht, indem man diese mit einem geeigneten Hydroxyalkylvinylether umsetzt und die sich bei dieser Reaktion bildende freie Hydroxylgruppe entweder in üblicher Weise in eine Glycidylethergruppe überführt oder mit dem gewünschten Diisocyanat R4(NCO)2 und dem Alkohol R5OH umsetzt. Typische Beispiele für geeignete cycloaliphatische Epoxidverbindungen sind:

$$H_2C$$
 CH
 O
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3

25

$$O \longrightarrow CH_3 \longrightarrow CH_3$$
, $O \longrightarrow CH_3$

30

insbesondere dessen flüssiges Isomeres, 40

45

50

*5*5

CH₃

 H_3C

und

5

10

15

20

25

30

35

Von den Verbindungen der Formel [H₂C=CH-O-]_zA, bei denen

A einen Rest der Formel (3) oder (4) darstellt, werden im allgemeinen diejenigen bevorzugt, bei denen die Indices

eine ganze Zahl von 2 bis 4, bevorzugt 2 oder 4, S

eine ganze Zahl von 0 bis 2,

die Zahl 1, u

die Zahl 0 oder 1, und ٧

sowie X

eine ganze Zahl von 2 bis 10 bedeuten.

Hervorgehoben werden sollen weiterhin diejenigen Verbindungen des genannten Typs mit der Formel

oder

40

45

50

55

worin

eine ganze Zahl von 2 bis 10, insbesondere 2 oder 4 beträgt. S

Bei einer weiteren bevorzugten Ausführungsform dieser Vinyletherverbindungen, bei denen A einen Rest der Formel (4) darstellt, sind

R¹⁴ und R¹⁵

beide ein Wasserstoffatom und

ist gleich 1. Z

Herstellungsverfahren für die genannten Verbindungen sind dem Fachmannn bekannt.

So können die Verbindungen der Formel [H₂C=CH-O-]_zA, wo A einen Rest der Formel (3) darstellt, z. B. ausgehend von Carbonsäuren der Formeln HOOC-[D1]-CH3 oder HOOC-[D1]-COOH, worin [D1] einen Rest der Formel - (C_xH_{2x}) -CH=CH- $[-(C_uH_{2u}])$ -CH=CH- $]_v$ - (C_yH_{2y}) - darstellt und u, v ,x und y ebenfalls die oben schon genannte Bedeutung haben, oder ausgehend von entsprechenden Fettsäureestern, z. B. entsprechenden Methylestern, hergestellt werden, indem man diese zunächst in bekannter Weise mit in situ dargestellten Persäuren an den Doppelbindungen oxidiert und so in die entsprechenden Epoxyverbindungen überführt, welche danach mit dem gewünschten Hydroxyalkylvinylether der Formel H₂C=CH-O-(C_sH_{2s})-OH zum Endprodukt der Formel H₂C=CH-O-(C_sH_{2s})-OOC-[D]-CH₃ bzw. der Formel H₂C=CH-O-(C_sH_{2s})-OOC-[D]-COO-(C_sH_{2s})-O-CH=CH₂ umgesetzt werden.

Analog kann man zur Herstellung von Vinyletherverbindungen der Formel

5
$$H_{2}C=HC-O - (C_{s} H_{2s})-O-C-(C_{t} H_{2t})$$

$$H_{2}C=HC-O-(C_{s} H_{2s})-O-C-(C_{t} H_{2t})$$

von den Verbindungen der Formel

30

35

40

45

50

55

20
$$R^{16}OC - (C_{t} H_{2t})$$

$$R^{16}OC - (C_{t} H_{2t})$$

$$R^{16}OC - (C_{t} H_{2t})$$

$$R^{15}$$

worin R¹⁶ ein Wasserstoffatom oder einer Alkylgruppe, z. B. eine Methylgruppe darstellt und die übrigen Symbole die oben schon definierte Bedeutung haben, ausgehen und diese nach einer analogen Epoxidierung ebenfalls mit den gewünschten Vinylethern der Formel H₂C=CH-O-(C_sH_{2s})-OH umsetzen.

Die erfindungsgemässen Vinyletherverbindungen stellen eine wertvolle Formulierungskomponente für strahlungsinduziert härtbare Zusammensetzungen dar. Die Erfindung betrifft daher auch deren Verwendung als eine polymerisierbare Komponente solcher Zusammensetzungen.

Derartige Zusammensetzungen enthalten weiterhin einen oder mehrere der weiter unten beschriebenen Photoinitiatoren in einer wirksamen Menge, z. B. von 0,5 bis 20 Gewichtsprozent, bezogen auf das Gesamtgewicht der Zusammensetzung.

Bevorzugt sind Zusammensetzungen, die neben einer oder mehreren der erfindungsgemässen Vinyletherverbindungen und einem oder mehreren Photoinitiatoren noch mindestens eine von den erfindungsgemässen Vinyletherverbindungen verschiedene polymerisierbare Verbindung enthalten.

Als zusätzliche polymerisierbare Verbindungen können beispielsweise übliche radikalisch polymerisierbare Verbindungen, im allgemeinen in Mengen von 0 bis 80 Gewichtsprozent, bezogen auf die gesamte Zusammensetzung, verwendet werden, wie Monoacrylate, Di- und Polyacrylate mit einer Acrylatfunktionalität bis zu 9 oder entsprechenden Methacrylate sowie Vinyl-Verbindungen mit einer Vinylfunktionalität bis zu 6.

Als Mono(meth-)acrylate eignen sich beispielsweise Allylacrylat, Allylmethacrylat, Methyl-, Ethyl-, n-Propyl-, n-Butyl-, Isobutyl-, n-Hexyl-, 2-Ethylhexyl-, n-Octyl-, n-Decyl- und n-Dodecylacrylat und -methacrylat, 2-Hydroxyethyl-, 2- und 3-Hydroxypropylacrylat und -methacrylat, 2-Methoxyethyl-, 2-Ethoxyethyl- und 2- oder 3-Ethoxypropylacrylat, Tetrahydrofurfurylmethacrylat, 2-(2-Ethoxyethoxy)ethylacrylat, Cyclohexylmethacrylat, 2-Phenoxyethylacrylat, Glycidylacrylat und Isodecylacrylat, sowie als Mono-N-vinylverbindung N-Vinylpyrrolidon oder N-Vinylcaprolactam. Solche Produkte sind ebenfalls bekannt und zum Teil im Handel erhältlich, zum Beispiel von der Firma SARTOMER Company.

Als zusätzliche Di(meth-)acrylate eignen sich beispielsweise die Di(meth-)acrylate von cycloaliphatischen oder aromatischen Diolen, wie 1 ,4-Dihydroxymethylcyclohexan, 2,2-Bis-(4-hydroxycyclohexyl)-propan, Bis-(4-hydroxycyclohexyl)-methan, Hydrochinon, 4,4'-Dihydroxybiphenyl, Bisphenol A, Bisphenol F, Bisphenol S, ethoxyliertes oder propoxyliertes Bisphenol A, ethoxyliertes oder propoxyliertes Bisphenol S. Solche Di(meth-)acrylate sind bekannt und zum Teil im Handel erhältlich.

Als Di(meth-)acrylate können auch Verbindungen der Formeln (4), (5), (6) oder (7)

$$\begin{array}{c} S_1 \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array}$$

eingesetzt werden, worin

40

45

50

55

S₁ ein Wasserstoffatom oder Methyl bedeutet,

Y₁ für eine direkte Bindung, C₁-C₆-Alkylen, -S-, -O-, -SO-, -SO₂- oder -CO- steht,

S₁₀ für eine C₁-C₈-Alkylgruppe, eine unsubstituierte oder durch eine oder mehrere C₁-C₄-Alkylgruppen, Hydroxygruppen oder Halogenatome substituierte Phenylgruppe, oder für einen Rest der Formel -CH₂-OS₁₁ steht, worin

S₁₁ eine C₁-C₈-Alkylgruppe oder Phenylgruppe bedeutet und

A₁ einen Rest aus gewählt aus den Resten der Formeln

$$\bigcirc$$
 , \bigcirc und \bigcirc

darstellt.

Die Di(meth-)acrylate der Formeln (4) und (5) sind bekannt und zum Teil im Handel erhältlich, beispiels-weise unter der Bezeichung SR®349 oder Novacure®3700, und können hergestellt werden, indem man ethoxylierte Bisphenole, insbesondere ethoxyliertes Bisphenol A, oder Bisphenoldiglycidylether, insbesondere Bisphenol A-diglycidylether, mit (Meth)acrylsäure zu den Verbindungen der Formeln (4) oder (5) umsetzt.

In gleicher Weise können auch die Verbindungen der Formeln (6) und (7) hergestellt werden, indem man einen Diglycidylether der Formel (6a)

oder einen Diglycidylester der Formel (7a)

mit (Meth)acrylsäure zu den Verbindungen der Formel (6) oder (7) umsetzt, wobei S_{10} , Y_1 und A_1 die oben angegebene Bedeutung haben.

Ferner können als Diacrylate auch eine Verbindung der Formeln (8), (9), (10) oder (11)

$$\begin{array}{c} \circ \\ \circ \\ \circ \\ \circ \\ \circ \\ \end{array}$$
 (10),

$$0 \qquad (11)$$

verwendet werden. Diese Verbindungen sind bekannt und zum Teil im Handel erhältlich. Beispielsweise können die Verbindungen der Formeln (8) und (9) in bekannter Weise durch Umsetzen der cycloaliphatischen Diepoxide der Formeln (8a) beziehungsweise (9a)

$$0 \longrightarrow 0$$

$$(8a)$$

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

mit (Meth)acrylsäure zu den Verbindungen der Formeln (8) oder (9) erhalten werden. Die Verbindung der Formel (11) ist im Handel unter der Bezeichung Kayarad®R-604 erhältlich.

Als zusätzliche Poly(meth-)acrylate kommen z. B. monomere oder oligomere aliphatische, cycloaliphatische oder aromatische Acrylate oder Methacrylate mit einer (Meth-)Acrylatfunktionalität von grösser als 2, insbesondere tri-, tetra- oder pentafunktionelle Acrylate oder Methacrylate, in Frage.

Als aliphatische polyfunktionelle (Meth-)Acrylate eignen sich beispielsweise die Triacrylate und Trimethacrylate von Hexan-2,4,6-triol, Glycerin oder 1,1,1-Trimethylolpropan, ethoxyliertes oder propoxyliertes Glycerin oder 1,1,1-Trimethylolpropan und die hydroxygruppenhaltigen Tri(meth-)acrylate, die durch Umsetzung von Triepoxidverbindungen, wie beispielsweise die Triglycidylether von den genannten Triolen, mit (Meth-)Acrylsäure erhalten werden. Weiterhin können zum Beispiel Pentaerythritoltetraacrylat, Bistrimethylolpropantetraacrylat, Pentaerythritolmonohydroxytriacrylat oder-methacrylat oder Dipentaerythritolmonohydroxypentaacrylat oder-methacrylat verwendet werden.

Ausserdem können als weitere strahlungsinduziert polymerisierbare Verbindungen in den erfindungsgemässen Zusammensetzungen hexafunktionelle oder höherfunktionelle Urethanacrylate oder Urethanmethacrylate verwendet werden. Diese Urethan(meth-)acrylate sind dem Fachmann bekannt und können in bekannter Weise hergestellt werden, indem man beispielsweise ein hydroxylterminiertes Polyurethan mit Acrylsäure oder Methacrylsäure umsetzt, oder indem man ein isocyanatterminiertes Präpolymer mit Hydroxyalkyl-(meth)acrylaten zum Urethan(meth-)acrylat umsetzt.

Als aromatische Tri(meth-)acrylate eignen sich beispielsweise die Umsetzungsprodukte aus Triglycidylethern dreiwertiger Phenole und drei Hydroxylgruppen aufweisende Phenol- oder Kresolnovolake mit (Meth)-Acrylsäure.

Vorzugsweise enthalten die erfindungsgemässen Zusammensetzungen mindestens ein flüssiges, (Meth)acrylat mit einer Acrylatfunktionalität von 1 bis 9, besonders bevorzugt enthalten sie eine flüssige Mischung aus aromatischen, aliphatischen oder cycloaliphatischen (Meth)acrylaten mit einer Acrylatfunktionalität von 1 bis 9.

Weiterhin können die erfindungsgemässen Zusammensetzungen als zusätzliche polymerisierbare Komponenten kationisch polymerisierbares organisches Material enthalten, im allgemeinen ebenfalls in Mengen von 0 bis 80 Gewichtsprozent, bezogen auf die gesamte Zusammensetzung. Hierbei handelt es sich insbesondere um Epoxidverbindungen, bevorzugt solche, die bei Temperaturen von ungefähr 10 bis 30 °C fliessfähig sind. Bei den Epoxidharzen, die in den erfindungsgemässen Zusammensetzungen Verwendung finden, handelt es sich im allgemeinen um Verbindungen, die im Durchschnitt mehr als eine 1,2-Epoxidgruppen im Molekül besitzen.

Solche Harze können eine aliphatische, aromatische, cycloaliphatische, araliphatische oder heterocyclische Struktur haben; sie enthalten Epoxidgruppen als Seitengruppen, oder diese Gruppen bilden einen Teil eines alicyclischen oder heterocyclischen Ringsystems. Epoxyharze dieser Typen sind allgemein bekannt und im Handel erhältlich.

Beispielhaft für Epoxyharze dieses Typs sind zu erwähnen:

I) Polyglycidyl- und Poly-(β-methylglycidyl)-ester erhältlich durch Umsetzung einer Verbindung mit mindestens zwei Carboxylgruppen im Molekül und Epichlorhydrin bzw. Glycerindichlorhydrin bzw. β-Methyl-epichlorhydrin. Die Umsetzung erfolgt zweckmässig in Gegenwart von Basen.

Als Verbindungen mit mindestens zwei Carboxylgruppen im Molekül können aliphatische Polycarbonsäuren verwendet werden. Beispiele für diese Polycarbonsäuren sind Glutarsäure, Adipinsäure, Pimelinsäure, Korksäure, Azelainsäure, Sebazinsäure oder dimerisierte bzw. trimerisierte Linolsäure.

Es können aber auch cycloaliphatische Polycarbonsäuren eingesetzt werden, wie beispielsweise Tetrahydrophthalsäure, 4-Methyltetrahydrophthalsäure, Hexahydrophthalsäure oder 4-Methylhexahydrophthalsäure.

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

Weiterhin können aromatische Polycarbonsäuren Verwendung finden, wie beispielsweise Phthalsäure, Isophthalsäure, Trimellitsäure oder Pyromellitsäure.

Ebenfalls können auch carboxylterminierte Addukte, z.B. von Trimellitsäure und Poly- olen, wie beispielsweise Glycerin oder 2,2-Bis-(4-hydroxycyclohexyl)-propan, verwendet werden.

II) Polyglycidyl- oder Poly-(β-methylglycidyl)-ether erhältlich durch Umsetzung einer Verbindung mit mindestens zwei freien alkoholischen Hydroxygruppen und/oder phenolischen Hydroxygruppen und einem geeignet substituierten Epichlorhydrin unter alkalischen Bedingungen, oder in Anwesenheit eines sauren Katalysators und anschliessender Alkalibehandlung.

Ether dieses Typs leiten sich beispielsweise ab von acyclischen Alkoholen, wie Ethylenglykol, Diethylenglykol und höheren Poly-(oxyethylen)-glykolen, Propan-1,2-diol, oder Poly-(oxypropylen)-glykolen, Propan-1,3-diol, Butan-1,4-diol, Poly-(oxytetramethylen)-glykolen, Pentan-1,5-diol, Hexan-1,6-diol, Hexan-2,4,6-triol, Glycerin, 1,1,1-Trimethylolpropan, Bistrimethylolpropan, Pentaerythrit, Sorbit, sowie von Polyepichlorhydrinen.

Sie leiten sich aber auch beispielsweise ab von cycloaliphatischen Alkoholen, wie 1,3-oder 1,4-Dihydroxycyclohexan, Bis-(4-hydroxycyclohexyl)-methan, 2,2-Bis-(4-hydroxycyclohexyl)-propan oder 1,1-Bis-(hydroxymethyl)-cyclohex-3-en, oder sie besitzen aromatische Kerne, wie N,N-Bis-(2-hydroxyethyl)-anilin oder p,p'-Bis-(2-hydroxyethylamino)-diphenylmethan.

Die Epoxidverbindungen können sich auch von einkernigen Phenolen ableiten, wie beispielsweise von Resorcin oder Hydrochinon, oder sie basieren auf mehrkernigen Phenolen, wie beispielsweise auf Bis-(4-hydroxyphenyl)-methan (Bisphenol F), 2,2-Bis-(4-hydroxyphenyl)-propan (Bisphenol A), oder auf unter sauren Bedingungen erhaltenen Kondensationsprodukten von Phenolen oder Kresolen mit Formaldehyd, wie Phenol-Novolake und Kresol-Novolake.

III) Poly-(N-glycidyl)-Verbindungen sind beispielsweise erhältlich durch Dehydrochlorierung der Reaktionsprodukte von Epichlorhydrin mit Aminen, die mindestens zwei Aminwasserstoffatome enthalten. Bei diesen Aminen handelt es sich zum Beispiel um n-Butylamin, Anilin, Toluidin, m-Xylylendiamin, Bis-(4-aminophenyl)-methan oder Bis-(4-methylaminophenyl)-methan.

Zu den Poly-(N-glycidyl)-Verbindungen zählen aber auch N,N'-Diglycidylderivate von Cycloalkylenharnstoffen, wie Ethylenharnstoff oder 1,3-Propylenharnstoff, und N,N'-Diglycidylderivate von Hydantoinen, wie von 5,5-Dimethylhydantoin.

IV) Beispiele für Poly-(S-glycidyl)-Verbindungen sind Di-S-glycidylderivate, die sich von Dithiolen, wie beispielsweise Ethan-1,2-dithiol oder Bis-(4-mercaptomethylphenyl)-ether, ableiten.

V) Beispiele für Epoxidverbindungen, worin die Epoxidgruppen einen Teil eines alicyclischen oder heterocyclischen Ringsystems bilden, sind beispielsweise Bis-(2,3-epoxicyclopentyl)-ether, 2,3-Epoxicyclopentyl-glycidylether, 1,2-Bis-(2,3-epoxicyclopentyloxy)-ethan, Bis-(4-hydroxycyclohexyl)-methandiglycidylether, 2,2-Bis-(4-hydroxycyclohexyl)-propandiglycidylether, 3,4-Epoxycyclohexylmethyl-3,4-epoxycyclohexancarboxylat, Di-(3,4-epoxycyclohexylmethyl)-ether, Di-(3,4-epoxycyclohexylmethyl)-hexandioat, Di-(3,4-epoxycyclohexylmethyl)-hexandioat, Ethylenbis-(3,4-epoxycyclohexylmethyl)-ether, Vinylcyclohexendioxid, Dicyclopentadiendiepoxid oder 2-(3,4-Epoxycyclohexyl-5,5-spiro-3,4-epoxy)cyclohexan-1,3-dioxan.

Es lassen sich aber auch Epoxidharze verwenden, bei denen die 1,2-Epoxidgruppen an unterschiedliche Heteroatome bzw. funktionelle Gruppen gebunden sind. Zu diesen Verbindungen zählen beispielsweise das N,N,O-Triglycidylderivat des 4-Aminophenols, der Glycidylether-glycidylester der Salicylsäure, N-Glycidyl-N'- (2-glycidyloxypropyl)-5,5-dimethylhydantoin oder 2-Glycidyloxy-1,3-bis-(5,5-dimethyl-1-glycidylhydantoin-3-yl)-propan.

Ferner sind auch flüssige vorreagierte Addukte solcher Epoxyharze mit Härtern für Epoxidharze geeignet. Natürlich können auch Mischungen von Epoxidharzen in den erfindungsgemässen Zusammensetzungen verwendet werden.

Als Photoinitiatoren können, abhängig von den polymerisierbaren Gruppen, die die Komponenten der erfindungsgemässen Zusammensetzungen aufweisen, sowohl radikalische Photoinitiatoren als auch Photoinitatoren für die kationische Polymerisation sowie Gemische eines oder mehrerer der genannten Initiatoren eingesetzt werden.

Radikalische Photoinitiatoren kommen insbesondere bei Anwesenheit von Verbindungen mit Kohlenstoff-Kohlenstoff-Doppelbindungen in den erfindungsgemässen Zusammensetzungen zur Anwendung, insbesondere bei Anwesenheit von Verbindungen mit Acrylat-, Methacrylat- und Vinylgruppen. Im allgemeinen können hierbei alle Typen von Photoinitiatoren eingesetzt werden, welche bei der entsprechenden Bestrahlung freie Radikale bilden. Typische Verbindungen bekannter Photoinitiatoren sind Benzoine, wie Benzoin, Benzoinether, wie Benzoinmethylether, Benzoinethylether und Benzoinisopropylether, Benzoinphenylether und Benzoinacetat, Acetophenone, wie Acetophenon, 2,2-Dimethoxyacetophenon und 1,1-Dichloracetophenon, Benzil, Benzilketale, wie Benzildimethylketal und Benzildiethylketal, Anthrachinone, wie 2-Methylanthrachinon, 2-Et-

hylanthrachinon, 2-tert-Butylanthrachinon, 1-Chloranthrachinon und 2-Amylanthrachinon, ferner Triphenyl-phosphin, Benzoylphosphinoxide, wie beispielsweise 2,4,6-Trimethylbenzoyldiphenylphosphinoxid (Luzirin TPO), Benzophenone, wie Benzophenon und 4,4'-Bis-(N,N'-dimethylamino)-benzophenon, Thioxanthone und Xanthone, Acridinderivate, Phenazinderivate, Quinoxalinderivate oder 1-Phenyl-1,2-propandion-2-O-benzoyloxim, 1-Aminophenylketone oder 1-Hydroxyphenylketone, wie 1-Hydroxycyclohexylphenylketon, Phenyl-(1-hydroxyisopropyl)-keton und 4-Isopropylphenyl-(1-hydroxyisopropyl)-keton, welche alle bekannte Verbindungen darstellen.

5

10

15

20

25

30

35

40

45

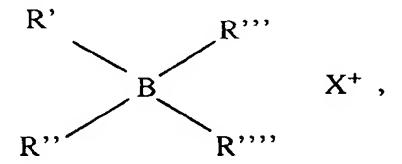
50

55

Besonders geeignete Photoinitiatoren, welche gewöhnlich in Kombination mit einem He/Cd-Laser als Lichtquelle verwendet werden, sind Acetophenone, wie 2,2-Dialkoxybenzophenone und 1 -Hydroxyphenylketone, beispielsweise 1-Hydroxycyclohexylphenylketon oder 2-Hydroxyisopropylphenylketon (= 2-Hydroxy-2,2-dimethylacetophenon), insbesondere aber 1-Hydroxycyclohexylphenylketon.

Eine andere Klasse von radikalischen Photoinitiatoren, die gewöhnlich bei Verwendung von Argonion-Lasern eingesetzt wird, sind die Benzilketale, wie beispielsweise Benzildimethylketal. Insbesondere verwendet man als Photoinitiator ein α -Hydroxyphenylketon, Benzildimethylketal oder 2,4,6-Trimethylbenzoyldiphenylphosphinoxid.

Eine weitere Klasse von geeigneten radikalischen Photoinitiatoren stellen die ionischen Farbstoff-Gegenionverbindungen (ionic dye-counter ion compounds) dar, welche in der Lage sind, aktinische Strahlen zu absorbieren und freie Radikale zu erzeugen, die die Polymerisation von Substanzen, wie (Meth)acrylaten oder Vinylverbindungen initiieren. Die erfindungsgemässen Gemische, welche ionische Farbstoff-Gegenionverbindungen enthalten, können auf diese Weise mit sichtbarem Licht im einstellbaren Wellenlängenbereich von 400-700 nm variabler gehärtet werden. Ionische Farbstoff-Gegenionverbindungen und deren Wirkungsweise sind bekannt, beispielsweise aus der EP-A-O 223 587 und den US-Patenten 4,751,102; 4,772,530 und 4,772,541. Als Beispiele für geeignete ionische Farbstoff-Gegenionverbindungen seien genannt die anionischen Farbstoff-Jodoniumionkomplexe, die anionischen Farbstoff-Pyrylliumionkomplexe und insbesondere die kationischen Farbstoff-Boratanionverbindungen der Formel



worin X⁺ für einen kationischen Farbstoff steht und R', R", R" und R"" unabhängig voneinander je ein Alkyl, Aryl, Alkaryl, Allyl, Aralkyl, Alkenyl, Alkinyl, eine alicyclische oder gesättigte oder ungesättigte heterocyclische Gruppe bedeuten.

Als Photoinitiatoren für Komponenten mit kationisch polymerisierbaren Gruppen, insbesondere Epoxidoder Vinylethergruppen, können praktisch alle in der Technik hierfür bekannten Verbindungen eingesetzt werden. Hierzu zählen beispielsweise Oniumsalze mit Anionen schwacher Nukleophilie. Beispiele dafür sind Haloniumsalze, Iodosylsalze oder Sulfoniumsalze, wie sie in der EP-A 153 904 beschrieben sind, Sulfoxoniumsalze, wie beispielsweise in den EP-A 35 969, 44 274, 54 509 und 164 314 beschrieben oder Diazoniumsalze, wie beispielsweise in der US-A 3,708,296 beschrieben. Weitere kationische Photoinitiatoren sind Metallocensalze, wie bespielsweise in den EP-A 94 914 und 94 915 beschrieben.

Eine Übersicht über weitere gängige Oniumsalzinitiatoren und/oder Metallocensalze bieten "UV-Curing, Science and Technology", (Editor: S.P. Pappas, Technology Marketing Corp., 642 Westover Road, Stanford, Conneticut, USA) oder "Chemistry & Technology of UV & EB Formulation for Coatings, Inks & Paints", Vol. 3 (edited by P. K. T. Oldring).

Bevorzugt als Photoinitiatoren für kationisch polymerisierbare Gruppen sind Verbindung der Formeln (12), (13) oder (14)

$$\left[G_{1}-I-G_{2}\right]^{\bigoplus}\left[LQ_{w}\right]^{\bigoplus}$$
(12),

$$\begin{bmatrix} G_3 - I - G_4 \end{bmatrix} \oplus \begin{bmatrix} D_1 \\ D_2 \end{bmatrix} \oplus \begin{bmatrix} D_2 \\ D_3 \end{bmatrix}$$
 (13),

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

$$\begin{bmatrix} G_5 \\ S - G_7 \end{bmatrix} \oplus \begin{bmatrix} LQ_w \end{bmatrix} \ominus$$

$$(14),$$

worin G_1 , G_2 , G_3 , G_4 , G_5 , G_6 und G_7 unabhängig voneinander unsubstituiertes oder durch geeignete Reste substituiertes C_{6} - C_{18} -Aryl bedeuten,

L Bor, Phosphor, Arsen oder Antimon darstellt,

ein Halogenatom ist oder ein Teil der Reste Q in einem Anion LQ_w auch Hydroxylgruppen sein kann und

w eine ganze Zahl ist, die der um 1 vergrösserten Wertigkeit von L entspricht.

Beispiele für C_6 - C_{18} -Aryl sind Phenyl, Naphthyl, Anthryl und Phenanthryl. Gegebenenfalls vorliegende Substituenten für geeignete Reste sind Alkyl, bevorzugt C_1 - C_6 -Alkyl, wie Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl, n-Butyl, sec-Butyl, Isobutyl, tert-Butyl oder die verschiedenen Pentyl- oder Hexyl-Isomere, Alkoxy, bevorzugt C_1 - C_6 -Alkoxy, wie Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Butoxy, Pentoxy oder Hexoxy, Alkylthio, bevorzugt C_1 - C_6 -Alkylthio, wie Methylthio, Ethylthio, Propylthio, Butylthio, Pentylthio oder Hexylthio, Halogen, wie Fluor, Chlor, Brom oder Jod, Aminogruppen, Cyanogruppen, Nitrogruppen oder Arylthio, wie Phenylthio.

Beispiele für bevorzugte Halogenatome Q sind Chlor und insbesondere Fluor. Bevorzugte Anionen LQ_m^- sind BF_4^- , PF_6^- , AsF_6^- , SbF_6^- und $SbF_5(OH)^-$. Weiterhin stellt $CF_3SO_3^-$ ein bevorzugtes Kation dar.

Selbstverständlich sind auch solche Verbindungen als Initiatoren geeignet, die zwei oder mehr der Oniumgruppen im Molekül enthalten, beispielsweise Disulfoniumverbindungen.

Besonders bevorzugt sind kationische Photoinitiatoren der Formel (14), worin G₅, G₆ und G₇ Phenyl oder Biphenyl bedeutet oder Gemische dieser beiden Verbindungen.

Ein weiterer bevorzugter Typ kationische Photoinitatoren hat die Formel (15)

$$\left[G_8(\operatorname{Fe}^{\Pi}G_9)_{c}\right]_{d}^{+c}\left[T\right]_{c}^{-d} \tag{15},$$

worin

c 1 oder 2 bedeutet,

d 1, 2, 3, 4 oder 5 ist,

für ein nicht nukleophiles Anion, z. B. BF₄⁻, PF₆⁻, AsF₆⁻, SbF₆⁻, CF₃SO₃⁻, C₂F₅SO₃⁻, n-C₃F₇SO₃⁻, n-C₄F₉SO₃⁻, n-C₆F₁₃SO₃⁻, n-C₈F₁₇SO₃⁻, C₆F₅SO₃⁻, Phosphorwolframat (PO₄₀W₁₂³⁻) oder Siliciumwolframat (SiO₄₀W₁₂⁴⁻) steht,

 G_8 ein π -Aren ist und

 G_9 ein Anion eines π -Arens, insbesondere ein Cyclopentadienylanion, bedeutet.

Beispiele für π -Arene als G_8 und Anionen von π -Arenen G_9 als findet man in der EP-A 94 915. Beispiele für bevorzugte π -Arene als G_8 sind Toluol, Xylol, Ethylbenzol, Cumol, Methoxybenzol, Methylnaphthalin, Pyren, Perylen, Stilben, Diphenylenoxid und Diphenylensulfid. Insbesondere bevorzugt sind Cumol, Methylnaphthalin oder Stilben.

Als Anion T werden PF_6 , AsF_6 , SbF_6 , CF_3SO_3 , $C_2F_5SO_3$, $n-C_3F_7SO_3$, $n-C_4F_9SO_3$, $n-C_6F_{13}SO_3$ und $n-C_8F_{17}SO_3$ bevorzugt.

Die Metallocensalze können auch in Kombination mit Oxidationsmitteln eingesetzt werden. Solche Kombinationen sind in der EP-A 126 712 beschrieben.

Zur Erhöhung der Lichtausbeute können je nach Initiatortyp auch Sensibilisatoren eingesetzt werden. Beispiele hierfür sind polycyclische aromatische Kohlenwasserstoffe oder aromatische Ketoverbindungen. Spezifische Beispiele bevorzugter Sensibilisatoren sind in der EP-A 153 904 erwähnt.

Photoinitiatoren werden in wirksamen Mengen zugesetzt, beispielsweise jeweils in Mengen von etwa 0,1 bis etwa 10 Gewichtsprozent, bezogen auf die Gesamtmenge des Gemisches. Wenn die erfindungsgemässen

Gemische für stereolithographische Verfahren verwendet werden, wobei normalerweise Laserstrahlen eingesetzt werden, ist es wesentlich, dass die Absorptionsfähigkeit der Gemische durch Typ und Konzentration des Photoinitiators so abgestimmt wird, dass die Härtungstiefe bei normaler Lasergeschwindigkeit ungefähr 0,1 bis 2,5 mm beträgt. Bevorzugt liegt die Gesamtmenge an Photoinitiatoren in den erfindungsgemässen Zusammensetzungen zwischen 0,5 und 5 Gewichtsprozent.

Die erfindungsgemässen Gemische können auch verschiedene Photoinitiatoren enthalten, welche gegenüber Strahlen von Emissionslinien unterschiedlicher Wellenlängen verschieden strahlungsempfindlich sind. Man erreicht dadurch beispielsweise eine bessere Ausnützung einer UV/VIS-Lichtquelle, welche Emissionslinien unterschiedlicher Wellenlänge ausstrahlt. Vorteilhaft ist es dabei, wenn die verschiedenen Photoinitiatoren so ausgewählt und in einer solchen Konzentration eingesetzt werden, dass bei den verwendeten Emissionslinien eine gleiche optische Absorption erzeugt wird.

Oft ist es zweckmässig, den erfindungsgemässen Zusammensetzungen weitere Bestandteile zuzsetzen, z. B. übliche Additive, wie Stabilisatoren, z. B. UV-Stabilisatoren, Polymerisationsinhibitoren, Trennmittel, Benetzungsmittel, Verlaufsmittel, Sensibilisatoren, Antiabsetzmittel, oberflächenaktive Mittel, Farbstoffe, Pigmente oder Füllstoffe. Diese werden jeweils in einer für den erwünschten Zweck wirksamen Menge eingesetzt und können insgesamt z. B. bis 20 Gewichtsprozent der erfindungsgemässen Zusammensetzungen ausmachen.

Die Zusammensetzungen können gegebenenfalls auch bis 50 Gewichtsprozent eines hydroxylterminierten Polyethers oder Polyesters enthalten, z. B. di- oder trifunktionelle Polyether oder Polyester-Polyole, Polyetrahydrofuran, hydroxylterminierte Polyurethane oder als bevorzugte der genannten Komponenten Polye-caprolactam.

Bevorzugte Zusammensetzungen enthalten

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

einer oder mehrerer der erfindungsgemässen Vinyletherverbindungen;
bis 40 Gew.-%
obis 40 Gew.-%
di- oder mehrfunktionellen Acrylate oder Methacrylate;
di- oder polyfunktionelle Epoxidverbindungen;
obis 5 Gew.-%
obis 5 Gew.-%
bis 40 Gew.-%
bis 40 Gew.-%
hydroxylterminierte Polyether oder Polyester; und

0 bis 10 Gew.-% eines oder mehrerer Additive.

Die Zusammensetzungen können in bekannter Weise hergestellt werden, beispielsweise durch Vormischen einzelner Komponenten und anschliessendes Vermischen dieser Vormischungen oder durch Vermischen aller Komponenten mittels üblicher Vorrichtungen, wie Rührbehälter, in Abwesenheit von Licht und gegebenenfalls bei leicht erhöhter Temperatur.

Die erfindungsgemässen Zusammensetzungen können durch Bestrahlen mit aktinischem Licht, beispielsweise mittels Elektronen-, Röntgenstrahlen, UV- oder VIS-Licht, das heisst, vorzugsweise mit Strahlen im Wellenlängenbereich von 280-650 nm polymerisiert werden. Besonders geeignet sind Laserstrahlen von HeCd, Argon oder Stickstoff sowie Metalldampf und NdYAG-Laser. Es ist dem Fachmann bekannt, dass für jede gewählte Lichtquelle der geeignete Photoinitiator ausgewählt und gegebenenfalls sensibilisiert werden muss. Man hat erkannt, dass die Eindringtiefe der Strahlen in die zu polymerisierende Zusammensetzung und die Arbeitsgeschwindigkeit in direktem Zusammenhang mit dem Absorptionskoeffizienten und der Konzentration des Photoinitiators stehen. In der Stereolithographie werden vorzugsweise solche Photoinitiatoren eingesetzt, welche die höchste Anzahl von entstehenden freien Radikalen beziehungsweise kationischen Partikeln bewirken und die grösste Strahlungseindringtiefe in die zu polymerisierenden Zusammensetzungen ermöglichen.

Gegenstand der Erfindung ist auch ein Verfahren zur Herstellung eines gehärteten Produkts, bei dem man Zusammensetzungen, wie sie oben beschrieben sind, mit aktinischer Strahlung behandelt. Beispielsweise können die erfindungsgemässen Zusammensetzungen hierbei als Klebstoffe, als Beschichtungsmittel, als Photoresists, z. B. als Lötstoppresist, oder für das Rapid-Prototyping, insbesondere für die Stereolithographie verwendet werden.

Ein weiterer Erfindungsgegenstand ist daher ein Verfahren zur Herstellung von dreidimensionalen Gegenständen aus den flüssigen, erfindungsgemässen Gemischen mittels stereolithographischen Verfahren, umfassend einen Schritt, bei dem die Oberfläche einer Schicht aus dem erfindungsgemässen, flüssigen Gemisch ganzflächig oder in einem vorbestimmten Muster mit einer UV/VIS-Lichtquelle bestrahlt wird, so dass sich in den bestrahlten Bereichen eine Schicht in einer gewünschten Schichtdicke verfestigt, dann eine neue Schicht aus den erfindungsgemässen Gemischen auf der verfestigten Schicht gebildet wird, die ebenfalls ganzflächig oder in einem vorbestimmten Muster bestrahlt wird, und wobei durch wieder holtes Beschichten und Bestrahlen dreidimensionale Gegenstände aus mehreren aneinander haftenden, verfestigten Schichten erhalten werden.

Bei diesem Verfahren wird als Strahlungsquelle vorzugsweise ein Laserstrahl verwendet, der vorzugs-

weise computergesteuert ist.

Im allgemeinen erfolgt nach der oben beschriebenen ersten Strahlungshärtung, bei der die sogenannten Grünlinge erhalten werden, die noch keine ausreichende Festigkeit zeigen, die endgültige Aushärtung der Formkörper durch Erhitzen und/oder weiteres Bestrahlen.

Werden die erfindungsgemässen Gemische als Beschichtungsmittel eingesetzt, so erhält man klare und harte Beschichtungen auf Holz, Papier, Metall, Keramik oder anderen Oberflächen. Die Beschichtungsdicke kann dabei sehr variieren und etwa von 1 µm bis etwa 1 mm betragen. Aus den erfindungsgemässen Gemischen können Reliefbilder für gedruckte Schaltungen oder Druckplatten direkt durch Bestrahlen der Gemische hergestellt werden, beispielsweise mittels eines computergesteuerten Laserstrahls geeigneter Wellenlänge oder unter Anwendung einer Photomaske und einer entsprechenden Lichtquelle.

Beispiel 1:

5

10

15

20

25

30

35

45

50

55

Herstellung einer Vinyletherverbindung mit der Formel:

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ &$$

A) 111,7 g (0,3 Mol) Bisphenol-A-diglycidylether (Araldit®GY 250) werden mit 52,87 g (0,6 Mol) Hydroxy-ethylvinylether und 0,1 g KOH unter Stickstoffatmosphäre auf 120 °C erhitzt. Dann wird die Mischung 12 Stunden lang bei dieser Temperatur und danach 48 Stunden bei 150 °C gerührt.

B) 63 g (0,12 Mol) des so erhaltenenen Divinylethers werden mit 178 g (1,92 Mol) Epichlorhydrin und 1,57 g einer 50%-igen Tetramethylammoniumchloridlösung (TMAC) bei 70 °C eine Stunde lang gerührt. Dann werden unter reduziertem Druck 19,2 g einer 50%-igen NaOH-Lösung zugetropft (90 mbar; 79 °C), wobei das entstehende Wasser im Wasserabscheider abgetrennt wird. Nach beendeter Wasserabscheidung wird das überschüssige Epichlorhydrin abdestilliert und der Rückstand mit 200 Milliliter Toluol aufgenommen. Das entstandene NaCl wird abfiltriert und das Filtrat mit NaHCO₃-Lösung und Wasser extrahiert. Die organische Phase wird schliesslich getrocknet und das Lösungsmittel im Rotationsverdampfer entfernt. Es werden 70,8g (93,8% der theoretischen Ausbeute) des erwünschten Produktes in Form eines viskosen, bräunlichen Harzes erhalten, dessen Epoxidgehalt 2,8 Äquivalente/kg beträgt (88,3% der Theorie).

Beispiel 2:

40 Herstellung einer Vinyletherverbindung mit der Formel:

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\$$

A) 156,2 g (0,5 Mol) Bisphenol-F-diglycidylether (Araldit®PY 306) werden mit 88,11 g (1,0 Mol) Hydroxy-ethylvinylether und 0,17 g KOH unter Stickstoffatmosphäre auf 120 °C erhitzt. Dann wird die Mischung 12 Stunden lang bei dieser Temperatur und danach 48 Stunden bei 150 °C gerührt.

B) 150 g (0,5 Mol) des so erhaltenenen Divinylethers werden mit 499,54 g (5,4 Mol) Epichlorhydrin und 4,5 g einer 50%-igen Tetramethylammoniumchloridlösung bei 70 °C eine Stunde lang gerührt. Dann werden unter reduziertem Druck 54,4 g einer 50%-igen NaOH-Lösung zugetropft, und es wird unter Wasserabscheidung gemäss Beispiel 1 umgesetzt und aufgearbeitet. Es werden 148 g (78% der theoretischen Ausbeute) des erwünschten Produktes in Form einer viskosen, gelblichen Flüssigkeit erhalten, dessen Epoxidgehalt 2,55 Äquivalente/kg beträgt (71,1% der Theorie).

Beispiel 3:

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

*5*5

Herstellung einer Vinyletherverbindung mit der Formel

A) 101,13 g (0,5 Mol) Butandiol-A-diglycidylether (Araldit®DY 026) werden mit 88,11 g (1,0 Mol) Hydroxyethylvinylether und 0,17 g KOH unter Stickstoffatmosphäre auf 120 °C erhitzt. Dann wird die Mischung 12 Stunden lang bei dieser Temperatur und danach 48 Stunden bei 150 °C gerührt.

B) 150 g (0,39 Mol) des so erhaltenenen Divinylethers werden mit 569,6 g (5,96 Mol) Epichlorhydrin und 5,1 g einer 50%-igen Tetramethylammoniumchloridlösung bei 70 °C eine Stunde lang gerührt. Dann werden unter reduziertem Druck 59,2 g einer 50%-igen NaOH-Lösung zugetropft (90 mbar). Unter Abscheidung des Wassers wird gemäss Beispiel 1 aufgearbeitet. Es werden 159,5 g (83,5% der theoretischen Ausbeute) des erwünschten Produktes in Form einer farblosen Flüssigkeit erhalten, dessen Epoxidgehalt 3,52 Äquivalente/kg beträgt (86,2% der Theorie).

Beispiel 4:

Herstellung einer Vinyletherverbindung mit der Formel:

A) 158,08 g (1,0 Mol) Phenylglycidylether werden mit 88,11 g (1,0 Mol) Hydroxyethylvinylether und 0,34 g KOH gemäss Beispiel 1 umgesetzt.

B) 100 g (0,42 Mol) des so erhaltenenen Divinylethers werden mit 621,2 g (6,71 Mol) Epichlorhydrin und 5,59 g einer 50%-igen Tetramethylammoniumchloridlösung gemäss Beispiel 1 umgesetzt. Nach Zutropfen von 67,2 g einer 50%-igen NaOH-Lösung wird unter Abscheidung des Wassers gemäss Beispiel 1 aufgearbeitet. Es werden 116,48 g (94% der theoretischen Ausbeute) des erwünschten Produktes in Form einer gelblichen Flüssigkeit erhalten, dessen Epoxidgehalt 3,4 Äquivalente/kg beträgt (87% der Theorie).

Beispiel 5:

Herstellung einer Vinyletherverbindung mit der Formel:

65,89 g (0,38 Mol) Toluylendiisocyanat werden mit 0,33 g 2,2'-Methylen-bis-(6-tert.-butyl-4-methylphenol) (Ralox®46) unter Rühren auf 35 °C erwärmt und 43,93 g (0,38 Mol) Hydroxyethylacrylat hinzugetropft. Die Mischung wird 8 Stunden lang bei 35 °C gerührt, bis ein Isocyanatgehalt von 3,4 Äquivalenten/kg erhalten wird.

Dann werden 100g (0,19 Mol) des Divinylethers aus Beispiel 1A), gelöst in 100 Milliliter Toluol, zugetropft. Nach 4 Stunden bei 35 °C wird ein Isocyanatgehalt von 1,17 Äquivalenten/kg bestimmt. Nun werden 0,24 g Dibutylzinnlaurat hinzugefügt, und nach weiteren 2 Stunden bei 35 °C beträgt der Isocyanatgehalt 0,07 Äquivalente/kg. Das Lösungsmittel wird im Rotationverdampfer entfernt und der Rückstand unter Hochvakuum getrocknet. Es werden 200 g (95% der theoretischen Ausbeute) des erwünschten Produktes in Form eines sehr viskosen, gelben Harzes erhalten. Mit Hilfe von GPC ergibt sich eine Molekulargewicht von Mn = 1430; Mw = 6850.

Beispiel 6:

5

10

25

30

35

55

Herstellung einer Vinyletherverbindung mit der Formel:

33,7 g (0,19 Mol) Toluylendiisocyanat werden mit 0,25 g Ralox®46 unter Rühren auf 35 °C erwärmt und 11,25 g (0,19 Mol) Allylalkohol hinzugetropft. Das Reaktionsgemisch wird gekühlt, damit eine (Innen)temperatur von 60 °C nicht überschritten wird. Nach 40 Minuten werden 50 Milliliter Toluol hinzugefügt und der Isocyanatgehalt der Lösung bestimmt (2,99 Äquivalente/kg). Dann wird eine Lösung von 50 g (0,097 Mol) des Divinylethers aus Beispiel 1A) in 50 Milliliter Toluol hinzugetropft und das Reaktionsgemisch etwa 24 Stunden bei 45 °C gerührt. Nach Zugabe von 0,12 g Dibutylzinnlaurat wird noch einmal 4 Stunden bei 35 °C gerührt, wobei der Isocyanatgehalt auf 0,04 Äquivalente/kg sinkt. Nach Abziehen des Lösungsmittels im Rotationsverdampfer und Trocknen des Rückstandes unter Hochvakuum erhält man 87,8 g (92% der theoretischen Ausbeute) des erwünschten Produktes in Form eines sehr viskosen, gelben Harzes (Mn = 1270; Mw = 7880; bestimmt mit GPC).

Beispiel 7:

Herstellung einer Vinyletherverbindung mit der Formel:

67,42 g (0,387 Mol) Toluylendiisocyanat werden mit 0,5 g Ralox®46 unter Rühren auf 35 °C erwärmt und 58,13 g (0,387 Mol) Tricyclodecanalkohol E (HOECHST) langsam hinzugetropft. Das Reaktionsgemisch wird gekühlt, damit eine (Innen)temperatur von 35 °C nicht überschritten wird. Nach 1,5 Stunden beträgt der Isocyanatgehalt der Lösung 3,08 Äquivalente/kg. Die Mischung wird mit 50 Milliliter Toluol verdünnt. Dann wird eine Lösung von 100 g (0,193 Mol) des Divinylethers aus Beispiel 1A) in 100 Milliliter Toluol hinzugetropft. Nach 8 Stunden bei 35 °C beträgt der Isocyanatgehalt 0,35 Äquivalente/kg. Nach Zugabe von 0,24 g Dibutylzinnlaurat wird noch einmal 4 Stunden bei 35 °C gerührt, wobei der Isocyanatgehalt auf 0,06 Äquivalente/kg sinkt. Nach

Abziehen des Lösungsmittels im Rotationsverdampfer und Trocknen des Rückstandes unter Hochvakuum erhält man 209,5 g (92,9% der theoretischen Ausbeute) des erwünschten Produktes in Form eines viskosen, gelben Harzes (Mn = 1220; Mw = 5130; bestimmt mit GPC).

5 Beispiel 8:

10

15

20

30

35

40

45

Herstellung einer Vinyletherverbindung mit der Formel:

A) 137,3 g (0,5 Mol) 3,4-Epoxycyclohexylmethyl-3',4'-epoxycyclohexancarboxylat (Araldit® CY 179) werden mit 88,11 g (1,0 Mol) Hydroxyethylvinylether und 0,072 g KOH gemäss Beispiel 1 umgesetzt.

B) 150 g (0,35 Mol) des so erhaltenenen Divinylethers werden mit 518,1 g (5,60 Mol) Epichlorhydrin und 4,66 g einer 50%-igen Tetramethylammoniumchloridlösung gemäss Beispiel 1 umgesetzt. Nach Zutropfen von 56 g einer 50%-igen NaOH-Lösung wird unter Abscheidung des Wassers gemäss Beispiel 1 aufgearbeitet. Es werden 153,8 g (80,9% der theoretischen Ausbeute) des erwünschten Produktes in Form einer bräunlichen Flüssigkeit erhalten, dessen Epoxidgehalt 2,34 Äquivalente/kg beträgt (63,1% der Theorie).

Beispiel 9:

25 Herstellung einer Vinyletherverbindung mit der Formel:

A) 161,1 g (0,4 Mol) eines cycloaliphatischen Epoxidharzes der Formel

$$0 \qquad O \qquad (CH_2)_4 \qquad O \qquad O$$

(Araldit® CY 177) werden mit 70,5 g (0,8 Mol) Hydroxyethylvinylether und 0,058 g KOH gemäss Beispiel 1 umgesetzt.

B) 150 g (0,23 Mol) des so erhaltenenen Divinylethers werden mit 340,47 g (3,68 Mol) Epichlorhydrin und 3,06 g einer 50%-igen Tetramethylammoniumchloridlösung gemäss Beispiel 1 umgesetzt. Nach Zutropfen von 36,8 g einer 50%-igen NaOH-Lösung wird unter Abscheidung des Wassers gemäss Beispiel 1 aufgearbeitet. Es werden 113,7 g (75,5% der theoretischen Ausbeute) des erwünschten Produktes in Form einer bräunlichen Flüssigkeit erhalten, dessen Epoxidgehalt 1,04 Äquivalente/kg beträgt (34,1% der Theorie).

50 Beispiel 10:

Herstellung einer Vinyletherverbindung der Formel:

A) 43,46 g (0,31 Mol) Cyclopentenylessigsäuremethylester werden in 80 ml Chloroform gelöst. Nach Hinzufügen von 4 g Natriumacetat werden unter Rühren 82,51 g einer 40%-igen Lösung von Peressigsäure in Essigsäure hinzugetropft, wobei die Temperatur auf ca. 35 °C gehalten wird. Danach wird weitere 5 Stunden bei 35 °C gerührt. Die Reaktionsmischung wird mit 5%-iger Natriumhydrogencarbonatlösung und danach zweimal mit Wasser extrahiert. Dann wird die organische Phase abgetrennt, getrocknet und restliches Peroxid mit Natriumsulfit zerstört. Nach Destillation der organischen Phase erhält man 32,3 g 3,4-Epoxycyclopentylessigsäuremethylester (66,5 % der Theorie).

B) In einem Sulfierkolben mit Rührer, Thermometer und einem Destillationsaufsatz mit Vigreux-Kolonne erhitzt man 29,87 g (0,19 Mol) dieses Epoxids mit 44,43 g (0,38 Mol) Hydroxybutylvinylether und 0,04 g Titantetraisopropyloxid unter Stickstoff zum Rückfluss. Das entstehende Methanol wird dabei laufend abdestilliert, so dass nach ca. 11 Stunden 6,7 g Methanol abgeschieden sind. Der überschüssige Hydroxybutylvinylether wird danach im Hochvakuum bei 80 °C abdestilliert. Den Rückstand löst man in Essigester, extrahiert mit einer 5%-igen Natriumhydrogencarbonatlösung und dann mit Wasser. Nach Entfernung des Lösungsmittels mit Hilfe eines Rotationsverdampfers erhält man 42,23 g des gewünschten Epoxyvinylethers (92,5 % der Theorie (GC 98%).

Beispiel 11:

5

10

15

20

25

30

35

40

50

55

Herstellung einer Vinyletherverbindung der Formel:

$$H_3C-(CH_2)_7 - CH-CH-(CH_2)_7-COO(CH_2)_4-O-CH=CH_2$$
.

A) Gemäss einer Vorschrift von R. F. Storey, T. P. Hickey; J. Polym. Sci. A, Polym. Chem. 31 (1993), S. 1825, löst man zunächst 148,24 g (0,5 Mol) Ölsäuremethylester (technisches Isomerengemisch) in 300 ml Chloroform. Dann fügt man 255 g (0,6 Mol) 8%-iges H₂O₂, 4g (0,01 Mol) Tricaprylmethylammoniumchlorid (Aliquat®336), 8,2 g (0,025 Mol) Natriumwolframathydrat und 4,9 g (0,05 Mol) Phosphorsäure hinzu. Die Mischung wird 5 Stunden bei 60 °C gerührt. Dann wird die organische Phase abgetrennt, mit einer 5%-igen NaHCO₃-Lösung und Wasser extrahiert, getrocknet, und die restlichen Peroxide werden mit Natriumsulfit zerstört. Das Lösungsmittel wird am Rotationsverdampfer entfernt und der Rückstand 2 Stunden am Hochvakuum getrocknet. Man erhält 155,7 g eines orangebraunen Öls mit einem Epoxidgehalt von 3,03 Äquivalenten/Kilogramm (94,7% d. Th.).

B) In einem Sulfierkolben mit Rührer, Thermometer und Destillationsaufsatz werden 50 g (0,16 Mol) dieses Epoxids in 100 ml Toluol gelöst und 37,17 g (0,32 Mol) Hydroxybutylvinylether und 3,74 g Dibutylzinnoxid hinzugefügt. Die Mischung wird unter Rühren auf 105 °C erhitzt, wobei eine Mischung aus Methanol und Toluol abdestilliert. Man setzt die Umsetzung fort, bis im GC kein Edukt mehr nachweisbar ist (ca. 11 Stunden). Nach Entfernen des überschüssigen Hydroxybutylvinylethers wird der Rückstand in Dichlormethan gelöst und mit NaHCO₃ und Wasser wie oben beschrieben extrahiert. Nach Entfernung des Lösungsmittels im Rotationsverdampfer und Trocknung des Rückstands am Hochvakuum erhält man 63 g des gewünschten Produktes (99,2% d. Th; GC ca. 94%).

Beispiel 12:

Herstellung einer Vinyletherverbindung der Formel:

$$H_3C-(CH_2)_4-CH-CH-CH_2CH-CH-(CH_2)_7-COO(CH_2)_4-O-CH=CH_2$$

A) Analog zu Beispiel 11 A) werden 143,9 g (0,49 Mol) Linolsäuremethylester mit 1008,72 g (2,39 Mol) 8%-igem H₂O₂ unter Zusatz von 8,86 g Aliquat®336, 16,06 g Natriumwolframat und 9,59 g Phosphorsäure umgesetzt. Nach Entfernen des Lösungsmittels erhält man ein gelbes Öl in einer Ausbeute von 154,2 g (96,4 % d. Th.) mit einem Epoxidgehalt von 4,15 Äquivalenten/Kilogramm (67,7 % d. Th.).

B) Analog zu Beispiel 10 B) werden 148,76 g (0,456 Mol) dieses Epoxids mit 76,99 g (0,68 Mol) Hydroxy-butylvinylether und 0,21 g Titaniumtetraisopropyloxid umgesetzt. Nach ca. 11 Stunden ist die Methanolabscheidung beendet. Man isoliert 179,27 g (95,5 % d. Th.) des gewünschten Produktes.

Beispiel 13:

Herstellung einer Vinyletherverbindung der Formel:

10

15

5

- A) Analog zu Beispiel 11 A) werden 120 g (0,788 Mol) 5-Carbomethoxy-2-norbornen mit 807,8 g (1,9 Mol) 8%-igem H₂O₂ unter Zusatz von 6,37 g Aliquat®336, 13,7 g Natriumwolframat und 7,12 g Phosphorsäure umgesetzt. Nach Destillation unter reduziertem Druck erhält man 56,8 g (42,9 % d. Th.) Epoxid.
- B) Analog zu Beispiel 10 B) werden 56 g (0,33 Mol) dieses Epoxids mit 77,4 g (0,66 Mol) Hydroxybutylvinylether und 0,2 g Titaniumtetraisopropyloxid umgesetzt. Nach Entfernung des überschüssigen Hydroxybutylvinylethers und Extraktion der organischen Phase wie in Beispiel 10 B) beschrieben isoliert man 92 g einer gelblichen Flüssigkeit. Eine Destillation von 20 g dieser Flüssigkeit ergibt 14,9 g des gewünschten Epoxy-Vinylethers (Siedepunkt 116 118 °C bei 0,5 mbar Druck).

Beispiel 14:

Herstellung einer Vinyletherverbindung der Formel:

30

25

A) Analog zu Beispiel 10 A) werden 50 g (0,36 Mol) Cyclohex-3-en-carbonsäuremethylester mit 171,1 g Peressigsäure in Essigsäure umgesetzt. Nach Destillation erhält man 38,9 g (69 % d. Th.) Epoxid. B) Analog zu Beispiel 10 B) werden 38 g (0,243 Mol) dieses Epoxids mit 56,6 g (0,486 Mol) Hydroxybutyl-vinylether und 0,13 g Titaniumtetraisopropyloxid umgesetzt. Man isoliert 92 g (80% d. Th.) des gewünschten Produkts in Form einer orangen Flüssigkeit.

35

Beispiel 15:

Herstellung einer Vinyletherverbindung der Formel:

40

45

50

A) Analog zu Beispiel 10 A) werden 168,80 g (0,85 Mol) Tetrahydrophthalsäuredimethylester mit 230,1 g einer 40%-igen Lösung von Peressigsäure in Essigsäure und 10 g Natriumacetat umgesetzt. Man erhält 114,2 g (62,7 % d. Th.) Epoxid mit einem Epoxidgehalt von 3,39 Äquivalente/Kilogramm (72,7% d. Th.). B) Analog zu Beispiel 11 B) werden 108,38 g (0,506 Mol) dieses Epoxids mit 232,32 g (2 Mol) Hydroxybutylvinylether unter Zusatz von 6,81 g Dibutylzinnoxid so lange umgesetzt, bis im GC kein Edukt mehr nachweisbar ist (ca. 11 Stunden). Nach Entfernen des überschüssigen Hydroxybutylvinylethers wird der Rückstand mit Wasser extrahiert und man erhält 150,12 g des gewünschten Produktes (98,2% d. Th.).

55

Beispiel 16:

5

15

20

25

30

35

40

45

50

55

Die folgenden Komponenten werden unter Rühren bei 60 °C vermischt, bis eine klare Lösung entsteht:

- 48,4 g 3,4-Epoxycyclohexylmethyl-3',4'-epoxycyclohexancarboxylat (Araldit®CY 179);
- 18 g Butandioldiglycidylether (Araldit®DY 026);
- 20 g der Vinyletherverbindung aus Beispiel 3;
- 6 g Dipentaerythritolpentaacrylat (Sartomer®399);
- 6 g Bisphenol-A-diglycidyldiacrylat (Novacure®3700);
- 0,8 g 1-Hydroxycyclohexylphenylketon (Irgacure®184);
- 10 0,8 g eines Cyracure® UVI 6974

$$\left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array}\right) - S - \left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array}\right) - S^{+} SbF_{6} \right)$$

Die Viskosität der Mischung beträgt 121 mPa·s (30 °C).

Mit Hilfe eines He/Cd-Lasers werden durch Bestrahlung (Bestrahlungsenergie von 80 mJ/cm 2) Formkörper der Abmessung 45,7 x 0,38 x 0,5 Millimeter hergestellt. Direkt nach der Bestrahlung weisen diese Formkörper (die sogenannten Grünlinge) folgende Eigenschaften auf:

Elastizitätsmodul (E-Modul) gemäss ISO R 527 = 544 MPa;

Reissdehnung gemäss ISO R 527, bestimmt mit der Zutestmaschine Lloyd®500 der Firma Lloyd = 23,3%.

Zur vollständigen Aushärtung werden die Grünlinge 30 Minuten mit UV-Licht bestrahlt und danach 30 Minuten auf eine Temperatur von 130 °C erwärmt. Danach werden folgende Eigenschaften gemessen: Elastizitätsmodul = 2586 MPa;

Reissdehnung = 2%;

Schlagzähigkeit gemäss ISO 179/1D = 8,7 kJ/cm²;

Curl-Faktor (Formkörper der Bauart "Weave" gemäss P. Jacobs, RapidPrototyping + Manufacturing, Fundamentals of Stereolitography, Soc. of Manufact. Engineers, 1992, p. 256) = -0,12.

Beispiel 17:

Die folgenden Komponenten werden unter Rühren bei 60 °C vermischt, bis eine klare Lösung entsteht:

- 48,4 g 3,4-Epoxycyclohexylmethyl-3',4'-epoxycyclohexancarboxylat (Araldit®CY 179);
- der Vinyletherverbindung aus Beispiel 3;
- 20 g eines trifunktionellen, hydroxylterminierten Polycaprolactons (Tone®0301);
- 6 g Dipentaerythritolpentaacrylat (Sartomer®399);
- 6 g Bisphenol-A-diglycidyldiacrylat (Novacure®3700);
 - 0,8 g 1-Hydroxycyclohexylphenylketon (Irgacure®184);
 - 0,8 g eines Triarylsulfoniumhexafluoroantimonatinitiators (Cyracure® UVI 6974);

Die Viskosität der Mischung beträgt 387 mPa·s (30 °C).

Mit Hilfe eines He/Cd-Lasers werden durch Bestrahlung (Bestrahlungsenergie von 80 mJ/cm²) Formkörper der Abmessung 45,7 x 0,38 x 0,51 Millimeter hergestellt. Direkt nach der Bestrahlung weisen diese Formkörper (die sogenannten Grünlinge) folgende Eigenschaften auf:

Elastizitätsmodul (E-Modul) = 90,8 MPa;

Reissdehnung = 70%.

Zur vollständigen Aushärtung werden die Grünlinge 30 Minuten mit UV-Licht bestrahlt und 30 Minuten auf eine Temperatur von 130 °C erwärmt. Danach werden folgende Eigenschaften gemessen:

Elastizitätsmodul = 2663 MPa;

Reissdehnung = 16,8%;

Schlagzähigkeit gemäss ISO 179/1D = 42 kJ/cm²;

Curl-Faktor (Formkörper der Bauart "Weave") = 0,013.

Beispiel 18:

Die folgenden Komponenten werden unter Rühren bei 60 °C vermischt, bis eine klare Lösung entsteht:

3,4-Epoxycyclohexylmethyl-3',4'-epoxycyclohexancarboxylat (Araldit®CY 179); 48,4 g 18 g der Vinyletherverbindung aus Beispiel 4; eines trifunktionellen, hydroxylterminierten Polycaprolactons (Tone®0301); 20 g Dipentaerythritolpentaacrylat (Sartomer®399); 6 g Bisphenol-A-diglycidyldiacrylat (Novacure®3700); 6 g 5 1-Hydroxycyclohexylphenylketon (Irgacure®184); 0,8 g eines Triarylsulfoniumhexafluoroantimonatinitiators (Cyracure® UVI 6974); 0,8 g Die Viskosität der Mischung beträgt 281 mPa·s (30 °C). Mit Hilfe eines He/Cd-Lasers werden durch Bestrahlung (Bestrahlungsenergie von 160 mJ/cm²) Formkörper der Abmessung 45,7 x 0,38 x 0,51 Millimeter hergestellt. Direkt nach der Bestrahlung weisen diese Formkörper 10 (die sogenannten Grünlinge) folgende Eigenschaften auf: Elastizitätsmodul (E-Modul) = 244 MPa; Reissdehnung = 86%. Zur vollständigen Aushärtung werden die Grünlinge 30 Minuten mit UV-Licht bestrahlt und 30 Minuten auf eine Temperatur von 130 °C erwärmt. Danach werden folgende Eigenschaften gemessen: 15 Elastizitätsmodul = 3083 MPa; Reissdehnung = 8,1%; Schlagzähigkeit gemäss ISO 179/1D = 31,9 kJ/cm²; Curl-Faktor (Formkörper der Bauart "Weave") = 0,0017. 20 Beispiel 19: Die folgenden Komponenten werden unter Rühren bei 60 °C vermischt, bis eine klare Lösung entsteht: 3,4-Epoxycyclohexylmethyl-3',4'-epoxycyclohexancarboxylat (Araldit®CY 179); 48,4 g der Vinyletherverbindung aus Beispiel 10; 18 g 25 eines trifunktionellen, hydroxylterminierten Polycaprolactons (Tone®0301); 20 g Dipentaerythritolpentaacrylat (Sartomer®399); 6 g Bisphenol-A-diglycidyldiacrylat (Novacure®3700); 6 g 1-Hydroxycyclohexylphenylketon (Irgacure®184); 0,8 g eines Triarylsulfoniumhexafluoroantimonatinitiators (Cyracure® UVI 6974); 0,8 g 30 Die Viskosität der Mischung beträgt 224 mPa·s (30 °C). Mit Hilfe eines He/Cd-Lasers werden durch Bestrahlung Formkörper der Abmessung 40 x 4,25 x 2,5 Millimeter hergestellt (Baustil Weave). Direkt nach der Bestrahlung weisen diese Formkörper einen (E-Modul aus dem Biegeversuch (gemäss ISO 178/75) von 436 MPa auf. Zur vollständigen Aushärtung werden die Grünlinge 60 Minuten mit UV-Licht bestrahlt und 30 Minuten auf 35 eine Temperatur von 100 °C erwärmt. Danach werden folgende Eigenschaften gemessen: Elastizitätsmodul (gemäss ISO R 527) = 2718 MPa; Zugfestigkeit (gemäss ISO R 527) = 63 MPa; Reissdehnung = 7,3%; Schlagzähigkeit (gemäss DIN 52453) = 22,5 kJ/cm². 40 Beispiel 20: 3,4-Epoxycyclohexylmethyl-3',4'-epoxycyclohexancarboxylat (Araldit®CY 179); 48,4 g der Vinyletherverbindung aus Beispiel 15; 45 7 g eines glycidilisierten Ricinusöls (Heloxy®505); 20 g eines Polyester-polyols (Desmophen®850); 18 g Dipentaerythritolpentaacrylat (Sartomer®399); **5** g Irgacure®184; 0,8 g eines Triarylsulfoniumhexafluoroantimonatinitiators (Cyracure® UVI 6974); 50 0,8 g Die Viskosität der Mischung beträgt 600 mPa·s (30 °C). Nach der Laserhärtung weist das Material einen Elastizitätsmodul (E-Modul) von 201 MPa auf. Zur vollständigen Aushärtung wird das Material ebenfalls 60 Minuten mit UV-Licht bestrahlt und 30 Minuten auf eine Temperatur von 100 °C erwärmt. Danach werden folgende Eigenschaften gemessen: 55 Elastizitätsmodul = 2043 MPa; Zugfestigkeit = 47,7 MPa;

Reissdehnung = 16%;

Schlagzähigkeit = 37 kJ/m²;

Der Curl-Faktor eines mit dem Baustil Weave gebauten Probekörpers betrug 0%.

Beispiel 21:

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

Die folgenden Komponenten werden unter Rühren bei 60 °C vermischt:

- 48,4 g 3,4-Epoxycyclohexylmethyl-3',4'-epoxycyclohexancarboxylat (Araldit®CY 179);
- 12 g der Vinyletherverbindung aus Beispiel 15;
- 20 g eines glycidilisierten Ricinusöls (Heloxy®505);
- 13 g eines Polyester-polyols (Desmophen®850);
- 5 g eines trifunktionellen, hydroxylterminierten Polycaprolactons (Tone®0301);
 - 1,6 g eines Triarylsulfoniumhexafluoroantimonatinitiators (Cyracure® UVI 6974);

Die Viskosität der Mischung beträgt 400 mPa·s (30 °C).

Nach der Laserhärtung weist das Material einen Elastizitätsmodul (E-Modul) von 348,4 MPa auf.

Zur vollständigen Aushärtung wird das Material ebenfalls 60 Minuten mit UV-Licht bestrahlt und 30 Minuten auf eine Temperatur von 100 °C erwärmt. Danach werden folgende Eigenschaften gemessen:

Elastizitätsmodul = 719 MPa;

Zugfestigkeit = 28,8 MPa;

Reissdehnung = 55,7%;

Der Curl-Faktor eines mit dem Baustil Weave gebauten Probekörpers betrug -4%.

Beispiel 22:

Die folgenden Komponenten werden unter Rühren bei 60 °C vermischt:

- 48 g 3,4-Epoxycyclohexylmethyl-3',4'-epoxycyclohexancarboxylat (Araldit®CY 179);
- 18 g der Vinyletherverbindung aus Beispiel 3;
- 6 g Bisphenol-A-diglycidyldiacrylat (Novacure®3700);
- 6 g Dipentaerythritolpentaacrylat (Sartomer®399);
- 20 g eines trifunktionellen, hydroxylterminierten Polycaprolactons (Tone®0301);
- 1,6 g Diphenyliodonium-hexafluoroarsenat 0,8 g Irgacure® 184;

Die Viskosität der Mischung beträgt 450 mPa·s (39 °C).

Mit Hilfe eines He/Cd-Lasers werden durch Bestrahlung Formkörper der Abmessung 40 x 4,3 x 3,8 Millimeter hergestellt. Direkt nach der Bestrahlung weisen diese Formkörper einen E-Modul aus dem Biegeversuch (ISO 178/75) von 144,9 MPa auf.

Zur vollständigen Aushärtung werden die Grünlinge 60 Minuten mit UV-Licht bestrahlt und 30 Minuten auf 100 °C erwärmt.

Danach werden folgende Eigenschaften gemessen:

E-Modul = 2811 MPa;

Zugfestigkeit = 62,1 MPa;

Reissdehnung = 7,5%;

Patentansprüche

- 1. Verbindungen mit mindestens einer Vinylethergruppe, die ausserdem mindestens eine weitere funktionelle Gruppe ausgewählt aus Acrylat-, Methacrylat-, Epoxid-, Alkenyl-, Cycloalkenyl- sowie Vinylarylgruppen im Molekül aufweisen.
- 2. Verbindungen nach Anspruch 1 mit der Formel

$$\left[H_2C = CH - O \right]_z A$$

wobei die in dieser und den weiteren Formeln verwendeten Symbole die nachfolgende Bedeutung haben:

A ein z-wertiger Rest ausgewählt aus den Resten der nachfolgenden Formeln (1),

(2), (3) und (4)

$$\begin{array}{c|c}
 & -C_x H_{2x} - O \\
 & CH_2 \\
 & CH_2 - O \\
 &$$

(2)
$$\begin{bmatrix} -(C_x H_{2x}) - O \\ C^{\alpha} H \\ C^{\beta} H \end{bmatrix}_{z}^{6}$$

(3)
$$-(C_s H_{2s}) - O - C - [D] - [C_s H_{2s}] - (C_s H_{2s}) = (C_s H_{2s}) + (C_s H_{2s}) +$$

(4)
$$\begin{array}{c} C_{s}H_{2s} - O - C - (C_{t}H_{2t}) \\ \hline - (C_{s}H_{2s}) - O - C - (C_{t}H_{2t}) \\ \hline O \end{array}$$

[D] eine Gruppe der Formel

(5)
$$-(C_xH_{2x})$$
— $CH-CH-(C_uH_{2u})$ — $CH-CH-CH-(C_yH_{2y})$ —;

[E] eine C₁- oder eine C₂-Alkylengruppe;
R⁰ ein Wasserstoffatom oder eine Methylgruppe;
R¹ ein z-wertiger Rest ausgewählt aus aliphatischen, cycloaliphatischen, aromatischen, aliphatisch-aromatischen und aliphatisch-cycloaliphatischen Resten sowie

Polyoxyalkylenresten;
ein Rest ausgewählt aus den Resten der Formeln

O O O O
$$| I |$$
 -CH₂-CR⁰—CH₂ und — C - NH—R⁴—NH—C — OR⁵;

R⁴ eine Gruppe ausgewählt aus den Gruppen der Formeln

$$_{5}$$
 $_{CH_{3}}$
 $_{5}$
 $_{CH_{3}}$
 $_{CH_{3}}$
 $_{CH_{3}}$
 $_{CH_{3}}$
 $_{CH_{3}}$

und -(C_yH_{2y})-;
10 R⁵ eine Gruppe ausgewählt aus den Gruppen der Formeln

O
$$CH_3$$
 O CH_3 -(C_mH_{2m})-O-C-CH= CH_2 , -(C_mH_{2m})-O-C-C $=$ CH_2 ,

-(C_mH_{2m})-CH=CH₂,

$$\begin{array}{c} O \\ / \\ \\ -(C_m H_{2m}) \text{-O-CH}_2 \text{-CR}^0 \longrightarrow CH_2, \end{array}$$

30

*4*5

O CH-(C_iH_{2i+1}), O CH-

$$-CH_{2} - CH_{2} - CH_{2}$$

$$0'$$

O CR^{0} CH_{2} und CH_{2} ;

R⁶ eine (2·z)-wertige organische Gruppe, die jeweils mit den Kohlenstoffatomen C^α und C^β jeder der z Gruppen der Formel

in einem Rest der Formel (2) einen cycloaliphatischen Ring mit mindestens 5 Kohlenstoffatomen bildet;

	D14	to the statement of the second
	R ¹⁴ und R ¹⁵	jeweils ein Wasserstoffatom oder, falls [E] eine C ₂ -Alkylengruppe bedeutet, jeweils
		ein Wasserstoffatom oder zusammen eine Methylengruppe;
5	i	eine ganze Zahl von 0 bis 20;
	m	eine ganze Zahl von 1 bis 20;
	S	eine ganze Zahl von 2 bis 10;
	t	eine ganze Zahl von 0 bis 10;

in den einzelnen Einheiten der Formel

 $\begin{bmatrix} O \\ / C_u H_{2u} \end{pmatrix} - CH - CH - CH - CH$

in Formel (5) unabhängig voneinander jeweils eine ganze Zahl von 1 bis 20;

v eine ganze Zahl von 0 bis 4;
x sowie
y unabhängig voneinander jeweils eine ganze Zahl von 2 bis 20 und
z die Zahl 1 oder 2.

3. Verbindung gemäss Anspruch 2 mit der Formel

$$H_{2}C = CH-O - (CH_{2})_{x}^{-}O CH_{2}$$

$$R^{2}O CH_{2}-O R$$

35 oder

45

50

55

u

10

15

20

(8) (8) (8) (7)
$$R^{2}O$$
 (C) $R^{2}O$ (C)

worin R1, R2, R6, x, z die gleiche Bedeutung wie in Anspruch 2 haben.

- 4. Verbindungen nach Anspruch 2 oder 3, worin
 - R¹ einen z-wertigen Rest darstellt, ausgewählt aus
 - a) aliphatischen Resten mit 2 bis 20 Kohlenstoffatomen,
 - b) cycloaliphatischen sowie aromatischen Resten mit jeweils 6 bis 14 Kohlenstoffatomen,
 - c) aliphatisch-aromatischen sowie aliphatisch-cycloaliphatischen Resten mit jeweils 7 bis 25 Kohlenstoffatomen und
 - d) Polyoxyalkylenresten der Formeln
 - R^7 -[OC_gH_{2g}]_n- und -(C_gH_{2g})-[OC_gH_{2g}]_{n-1}-, worin
 - R⁷ eine Alkylgruppe mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen,
 - g eine Zahl von 1 bis 8 entsprechend der durchschnittlichen Anzahl von Kohlenstoffatomen einer

Alkyleneinheit des Polyoxyalkylenrestes und

n eine ganze Zahl von 2 bis 20 bedeutet,

und der Rest R 1 unsubstituiert ist oder zusätzlich einen oder mehrere Substituenten aufweist, die im Falle eines aliphatischen Restes R 1 ausgewählt sind aus C $_1$ -C $_4$ -Alkoxy- und Halogen-Substituenten;

und

5

10

15

20

25

30

35

50

55

im Falle der andersartigen Reste R¹ausgewählt aus C₁-C₄-Alkyl-, C₁-C₄-Alkoxy- und Halogen-Substituenten.

5. Verbindungen nach Anspruch 4, worin

R¹ einen Rest ausgewählt aus den Resten der Formeln (C_fH_{2f+1})-, -(C_fH_{2f})-,

$$- \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ R \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{c} \\ \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} R$$

und Phenyl; sowie

R und

R³ unabhängig voneinander jeweils ein Wasserstoffatom oder Methyl und

f eine ganze Zahl von 2 bis 20 bedeuten.

6. Verbindungen nach Anspruch 5, worin

R¹ einen Rest ausgewählt aus den Resten der Formeln -(C_fH_{2f})-,

$$R^{3}$$
 R^{3} ... R^{3} .

und Phenyl;

R⁴ eine Gruppe ausgewählt aus den Gruppen der Formeln

und - (C_vH_{2v}) -;

R⁵ eine Gruppe ausgewählt aus den Gruppen der Formeln

O
$$CH_3$$

-(C_kH_{2k})-O-C-CH= CH_2 , -(C_kH_{2k})-O-C-C == CH_2

 $-(C_mH_{2m})-CH=CH_2$,

$$-CH_2$$
 und

sowie

R und

5

10

15

20

25

30

40

45

50

55

R³ beide entweder ein Wasserstoffatom oder Methyl;

k eine ganze Zahl von 2 bis 10 bedeuten und für den Index

m eine Obergrenze von 10 gilt.

7. Verbindungen nach Anspruch 6, worin

R¹ einen Rest ausgewählt aus einem Alkylenrest mit 2 bis 4 Kohlenstoffatomen, einem Phenylrest und einem Rest der Formel

$$- \left\langle \begin{array}{c} R \\ \dot{C} \\ \frac{1}{R^3} \end{array} \right\rangle - \dot{S}$$

R⁴ eine Gruppe der Formel

35 und

R⁵ eine Gruppe ausgewählt aus den Gruppen der Formeln

O
$$CH_3$$

II C_2H_4)-O-C-CH=CH₂, -(C₂H₄)-O-C-C == CH₂

-CH₃-CH=CH₂ und

bedeuten.

Verbindungen nach Anspruch 2 oder 3, worin
 R⁶ eine organische Gruppe mit 3 bis 50 Kohlenstoffatomen ist.

9. Verbindungen nach Anspruch 8, worin

z 1 ist und

R⁶ zusammen mit den Kohlenstoffatomen C^α und C^β der Gruppe der Formel (6) einen Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen bildet, an den gegebenenfalls ein weiterer Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen annelliert ist.

- 10. Verbindungen nach Anspruch 9, worin
 - R⁶ zusammen mit den Kohlenstoffatomen C^α und C^β der Gruppe der Formel (6) einen Cyclopentyloder Cyclohexylrest bildet.
- 5 11. Verbindungen nach Anspruch 8, worin
 - R⁶ eine Gruppe der Formel R⁸-[G]-R⁹ darstellt, worin
 - R⁸ zusammen mit den Kohlenstoffatomen C^α und C^β einer Gruppe der Formel (6) einen Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen bildet, an den gegebenenfalls ein weiterer Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen annelliert ist;
 - entweder mit den Kohlenstoffatomen C^a und C^βeiner weiteren Gruppe der Formel (6) ebenfalls einen Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen bildet, an den gegebenenfalls ein weiterer Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen annelliert ist, oder einen Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen bedeutet, an den gegebenenfalls ein weiterer Cycloalkylrest mit 5 bis 7 Ringkohlenstoffatomen annelliert ist; und
 - [G] ein Strukturelement bedeutet ausgewählt aus einer Einfachbindung und den Gruppen der Formel -O-, -CH₂-, -C(CH₃)₂-,

O O
$$|I|$$
-CH₂-O-C-(C_hH_{2h})-C-O-CH₂-

- und -O-(ChH2h)-O- sowie
- h eine ganze Zahl von 1 bis 6, insbesondere von 2 bis 4, darstellt.
- 12. Verbindung nach Anspruch 11 mit der Formel

40 oder

10

15

20

25

30

35

45

50

$$R^{10}$$
 CH_2 -O-C-(CH_2)_h-C-O- CH_2 -
 R^{11}
 R^{12}

- worin einer der Reste R^{10} oder R^{13} eine Gruppe der Formel $H_2C=CH-O-(CH_2)_x-O-$ und der andere eine Gruppe der Formel R^2O- und ebenso einer der Reste R^{11} oder R^{12} eine Gruppe der Formel $H_2C=CH-O-(CH_2)_x-O-$ und der andere eine Gruppe der Formel R^2O- und x und h unabhängig voneinander jeweils eine ganze Zahl von 2 bis 4 darstellen.
- 13. Verbindungen nach Anspruch 2 bis 12, worin R²

55

5

10

darstellt.

14. Verbindungen nach Anspruch 2, worin

A einen Rest der Formel (3) oder (4) darstellt und

s eine ganze Zahl von 2 bis 4,

t eine ganze Zahl von 0 bis 2,

u die Zahl 1,

v die Zahl 0 oder 1 und

x sowie

y eine ganze Zahl von 2 bis 10 bedeuten.

15. Verbindungen nach Anspruch 2 oder 14, worin

A einen Rest der Formel (4),

R¹⁴ und

oder

R¹⁵ jeweils ein Wasserstoffatom sowie

z die Zahl 1 darstellen.

16. Verbindung nach Anspruch 2 oder 14 mit der Formel

25

20

$$O \longrightarrow C$$

$$O \longrightarrow C$$

$$O \longrightarrow CH = CH_2$$

30

35

40

O
$$C$$
O C
C C
O C
C C

45

- 17. Verwendung von Vinyletherverbindungen nach Anspruch 1 bis 16 als eine polymerisierbare Komponente von strahlungsinduziert härtbaren Zusammensetzungen.
 - 18. Zusammensetzung, die eine oder mehrere Vinyletherverbindungen gemäss Anspruch 1 bis 16, mindestens eine hiervon verschiedene polymerisierbare Verbindung und mindestens einen Photoinitiator für die Vernetzung der Verbindungen enthält.

50

19. Zusammensetzung nach Anspruch 18 enthaltend

5 bis 60 Gew.-% einer oder mehrerer Vinyletherverbindungen nach Anspruch 1 bis 16,

0 bis 40 Gew.-%

mono-, di- oder mehrfunktionellen Acrylate oder Methacrylate;

30 bis 80 Gew.-%

di- oder polyfunktionelle Epoxidverbindungen;

⁵⁵ 0 bis 5 Gew.-%

radikalische Photoinitiatoren;

0,5 bis 5 Gew.-%

kationische Photoinitiatoren;

0 bis 40 Gew.-%

hydroxylterminierte Polyether oder Polyester; und

0 bis 10 Gew.-% eines oder mehrerer Additive.

- 20. Verfahren zur Herstellung eines gehärteten Produkts, bei dem man eine Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 18 oder 19 mit aktinischer Strahlung behandelt.
- 21. Verfahren zur Herstellung von dreidimensionalen Gegenständen aus einer Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 18 oder 19 mittels Stereolithographie, umfassend einen Schritt, bei dem die Oberfläche einer Schicht aus der Zusammensetzung ganzflächig oder in einem vorbestimmten Muster mit einer UV/VIS-Lichtquelle bestrahlt wird, so dass sich in den bestrahlten Bereichen eine Schicht in einer gewünschten Schichtdicke verfestigt, dann eine neue Schicht aus der Zusammensetzung auf der verfestigten Schicht gebildet wird, die ebenfalls ganzflächig oder in einem vorbestimmten Muster bestrahlt wird, und wobei durch wiederholtes Beschichten und Bestrahlen dreidimensionale Gegenstände aus mehreren aneinander haftenden, verfestigten Schichten erhalten werden.